# (19) 世界知的所有権機関 国際事務局



# 

#### (43) 国際公開日 2004年4月8日 (08.04.2004)

**PCT** 

# (10) 国際公開番号 WO 2004/029054 A1

(71) 出願人 (米国を除く全ての指定国について): 住友

阪市中央区 道修町2丁目2番8号 Osaka (JP).

製薬株式会社 (SUMITOMO PHARMACEUTICALS

COMPANY, LIMITED) [JP/JP]; 〒541-8510 大阪府大

(51) 国際特許分類7: **C07D 473/18**, 473/16, 473/24, 473/34, 473/40, A61K 31/522, 31/5377, 31/55, A61P 11/06, 17/00, 31/12, 35/00, 37/02, 37/08, 43/00

(21) 国際出願番号:

PCT/JP2003/012320

(22) 国際出願日:

2003 年9 月26 日 (26.09.2003)

(25) 国際出願の言語:

日本語

(26) 国際公開の言語:

日本語

ЛР

(30) 優先権データ:

特願2002-283428 2002年9月27日(27.09.2002) 特願 2002-301213

2002年10月16日(16.10.2002)

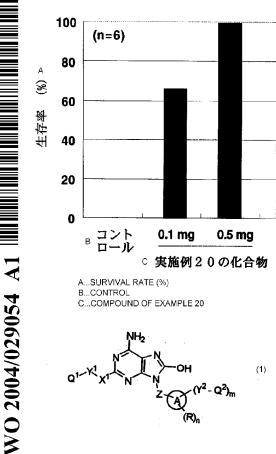
(72) 発明者; および

(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 磯部 義明 (ISOBE, Yoshiaki) [JP/JP]; 〒554-0022 大阪府 大阪市 此花区 春日出中3丁目1番98号 住友製薬株式会社 内 Osaka (JP). 高久 春雄 (TAKAKU, Haruo) [JP/JP]; 〒554-0022 大阪府 大阪市此花区 春日出中3丁目1 番98号 住友製薬株式会社内 Osaka (JP). 荻田 晴久 (OGITA, Haruhisa) [JP/JP]; 〒554-0022 大阪府 大阪 市此花区 春日出中3丁目1番98号 住友製薬株式会 社内 Osaka (JP). 戸辺 雅則 (TOBE, Masanori) [JP/JP]; 〒554-0022 大阪府 大阪市此花区 春日出中3丁目

/続葉有/

(54) Title: NOVEL ADENINE COMPOUND AND USE THEREOF

(54) 発明の名称: 新規アデニン化合物及びその用途



A...SURVIVAL RATE (%)

C...COMPOUND OF EXAMPLE 20

(57) Abstract: A drug for topical administration which is effective as an antiallergic agent. The drug for topical administration contains as an active ingredient either an adenine compound represented by the general formula (1): (1) [wherein ring A represents a 6- to 10-membered, mono- or bicyclic, aromatic carbocycle or a 5- to 10-membered, mono- or bicyclic, aromatic heterocycle containing one to three heteroatoms selected among zero to two nitrogen atoms, zero or one oxygen atom, and zero or one sulfur atom; n is an integer of 0 to 2; m is an integer of 0 to 2; R represents halogeno, (un)substituted alkyl, etc.; X1 represents oxygen, sulfur, NR1 (R1 represents hydrogen or alkyl), or a single bond; Y1 represents a single bond, alkylene, etc.; Y<sup>2</sup> represents a single bond, alkylene, etc.; Z represents alkylene; and at least either of Q1 and Q2 represents -COOR10 (wherein R10 represents (un)substituted alkyl, etc.), etc.] or a pharmaceutically acceptable salt of the compound.

[続葉有]

1番98号 住友製薬株式会社内 Osaka (JP). 栗本 歩 (KURIMOTO,Ayumu) [JP/JP]; 〒554-0022 大阪府大 阪市此花区 春日出中3丁目1番98号 住友製薬株式会 社内 Osaka (JP). 荻野 哲広 (OGINO, Tetsuhiro) [JP/JP]; 〒554-0022 大阪府 大阪市此花区 春日出中3丁目1 番98号 住友製薬株式会社内 Osaka (JP). 藤田 一司 (FUJITA, Hitoshi) [JP/JP]; 〒554-0022 大阪府 大阪市 此花区春日出中3丁目1番98号住友製薬株式会社内 Osaka (JP).

- (74) 代理人: 河宮治, 外(KAWAMIYA, Osamu et al.); 〒 540-0001 大阪府 大阪市中央区 城見1丁目3番7号IMP t\*ル青山特許事務所 Osaka (JP).
- (81) 指定国(国内): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NI, のガイダンスノート」を参照。

- NO, NZ, OM, PG, PII, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SY, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.
- (84) 指定国(広域): ARIPO 特許 (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), ユーラシア特許 (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), ヨーロッパ特許 (AT, BE, BG, CII, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, NL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI 特許 (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

#### 添付公開書類:

#### 国際調査報告書

2文字コード及び他の略語については、 定期発行される 各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語

#### (57) 要約:

抗アレルギー剤として有効な局所投与用薬剤等を提供する。

# 一般式(1):

「式中、環Aは6~10員の単環性もしくは2環性の芳香族炭素環、又は0~2 個の窒素原子、0もしくは1個の酸素原子、及び0もしくは1個の硫黄原子から 選択される1~3個のヘテロ原子を含む5~10員の単環性もしくは二環性の芳 香族複素環を表し、nは0~2の整数を表し、mは0~2の整数を表し、Rは、 ハロゲン原子又は置換もしくは無置換のアルキル基等を表し、X¹は酸素原子、 硫黄原子、NR<sup>1</sup> (R<sup>1</sup>は水素原子又はアルキル基を表す。)又は単結合を表し、 Y¹は、単結合又はアルキレン等を表し、Y²は、単結合又はアルキレン等を表 し、Zはアルキレンを表し、Q¹及びQ²の少なくとも一方が一COOR¹º (式中、R¹ºは、置換もしくは無置換のアルキル基等を表す。) 等を表す。] で表されるアデニン化合物、またはそれらの薬学上許容される塩を有効成分とし て含有する局所投与用薬剤。

## 明 細 書

# 新規アデニン化合物及びその用途

## 5 技術分野

本発明は、ウイルス性疾患、又はアレルギー性疾患等の治療剤・予防剤として 有用な、新規アデニン化合物に関するものである。

## 背景技術

- 10 インターフェロンは、哺乳動物の免疫系において重要な役割を果たしている内在性蛋白質であり、生体の非特異的防御機構の一翼を担うのみならず特異的防御機構へも大きく関与する。実際に、インターフェロンは、B型およびC型肝炎等のウイルス性疾患等の治療剤として臨床現場で用いられている。該インターフェロンの生合成を誘導する低分子有機化合物(インターフェロン誘導剤)は、次世代のインターフェロン剤として開発されつつあり、イミダゾキノリン誘導体(欧州特許出願公開第145340号明細書を参照)及びアデニン誘導体(国際公開第98/01448号パンフレット及び国際公開第99/28321号パンフレットを参照)等が挙げられ、例えばイミダゾキノリン誘導体であるイミキモドは性器疣を対象とした外用の抗ウイルス剤して臨床現場で使用されている。
- 20 ところで、生体内で免疫応答の中心的役割を担っているT細胞は、Th1細胞と Th2細胞の2種類に分類されるが、アレルギー疾患患者の生体内では、Th2細胞が 分泌するインターロイキン-4 (IL-4) およびインターロイキン-5 (IL-5) などの サイトカインが過剰に分泌されており、Th2細胞の免疫応答を抑制する化合物は アレルギー疾患の治療剤となることが期待できる。
- 25 上記イミダゾキノリン誘導体及びアデニン誘導体は、インターフェロン誘導活性と共に、インターロイキン-4 (IL-4) 及びインターロイキン-5 (IL-5) の産生抑制活性を示すことが知られており、実際に、動物モデルでアレルギー性疾患に有効であることが知られている。

しかしながら、これらの誘導体を抗アレルギー薬として用いるには、発熱、イ

ンターフェロン様症状等のインターフェロン誘導活性に基づく全身性の副反応 (adverse-effect) が問題になることが懸念される。

## 発明の開示

5 本発明が解決しようとする課題は、インターフェロン誘導活性に基づく全身性の副反応を抑制することを特徴とする局所投与用薬剤を提供することにある。すなわち、局所投与した場合、速やかに代謝され低活性物質に変化することを特徴とする新規アデニン化合物、並びにこれを有効成分とする、全身性の薬理学的活性が軽減された、ウイルス性疾患、癌もしくはアレルギー性疾患等の治療又は予防に用いられる局所投与用薬剤を提供することにある。

本発明者らは、喘息等の疾患に有用な、塗布剤、噴霧剤等として外用に用いた場合、投与局所で優れた効果を発揮し、かつ全身性の副反応を示さないアレルギー性疾患等の免疫疾患治療剤又は予防剤を得るべく、鋭意検討した結果、驚くべきことに、本発明のアデニン化合物が、局所投与によって、病態モデル動物に対して薬効を示し、かつ投与局所または体内で速かに代謝されて低活性物質に変化するという特徴を有することを見出した。すなわち、本発明の化合物は、全身性の薬理学的活性が軽減された、ウイルス性疾患、癌及びアレルギー性疾患等の治療剤又は予防剤として有効である。本発明は上記の知見を元に完成するに至ったものである。

20

15

#### 図面の簡単な説明

第1図はHSV-2膣感染マウスモデルにおける実施例20の化合物の抗HSV活性を示す図である。予めDepo-Provera投与したBALB/c系雌性マウス膣内に化合物Aを塗布し、翌日HSV-2を膣内に感染させ、9日後のマウス生存率を比較した。

25

# 発明を実施するための最良の形態

本発明は、

# [1] 一般式(1):

[式中、

環Aは6~10員の単環性もしくは2環性の芳香族炭素環、又は0~2個の窒素原子、0もしくは1個の酸素原子、及び0もしくは1個の硫黄原子から選択される1~3個のヘテロ原子を含む5~10員の単環性もしくは2環性の芳香族複素環を表し、

nは0~2の整数を表し、

mは0~2の整数を表し、

Rは、ハロゲン原子、置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換のシクロアルキル基、置換もしくは無置換のアルコキシ基、又は置換もしくは無置換のアミノ基を表し、nが2を表す場合Rは同一もしくは異なっていてもよく、 $X^1$ は酸素原子、硫黄原子、 $NR^1$ ( $R^1$ は水素原子又はアルキル基を表す。)又は単結合を表し、

Y<sup>1</sup>は、単結合、オキソ基で置換されていてもよいアルキレン、又は以下の式:

15

20

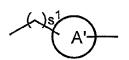
5

10

(式中 $r^{1}$ および $r^{2}$ は独立して、 $1\sim3$ の整数を表す。)

で表される2価基を表し、

 $Y^2$ は、単結合、水酸基もしくはオキソ基で置換されていてもよいアルキレン、オキシアルキレン、シクロアルキレン、オキシシクロアルキレン、置換もしくは無置換の $1\sim2$ 個の窒素原子、酸素原子、及び硫黄原子(該硫黄原子は1もしくは2個の酸素原子で酸化されていてもよい。)から選択される $1\sim2$  個のヘテロ原子を含む単環性の $5\sim7$ 員の飽和含窒素複素環の2価基、又は式:



15

20

(式中A'はシクロアルキレンを表し、 $s^1$ は $1\sim3$ の整数を表す。)で表される2価基を表し、

Zはアルキレンを表し、

Q¹は、水素原子、ハロゲン原子、水酸基、アルコキシ基、又は以下の置換基群 から選択される任意の置換基を表し、

Q<sup>2</sup>は、以下の置換基群から選択される任意の置換基を表し、

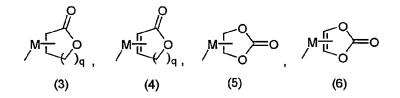
 $Q^2$ における $R^{10}$ 又は $R^{11}$ はRと結合して、隣接する環Aと共に2もしくは3 環性の $9\sim14$  員の縮合環を形成していてもよく、

mが0を表す場合Q<sup>1</sup>は以下の置換基群から選択される任意の置換基を表し、

mが 2 を表す場合  $(Y^2-Q^2)$  は同一もしくは異なっていてもよい。

置換基群: $-COOR^{10}$ ; $-COSR^{10}$ ; $-OCOOR^{10}$ ; $-OCOR^{10}$ ; $-CONR^{11}R^{12}$ ; $-OCONR^{11}R^{12}$ 

[式中、R<sup>10</sup>は、置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換のシクロアルキル基、置換もしくは無置換のアルケニル基、置換もしくは無置換のシクロアルケニル基、又は置換もしくは無置換のアルキニル基を表し、R<sup>11</sup>及びR<sup>12</sup>は独立して、水素原子、置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換のシクロアルキル基、置換もしくは無置換のアルケニル基、置換もしくは無置換のシクロアルケニル基、又は置換もしくは無置換のアルキニル基を表すか、あるいはR<sup>11</sup>及びR<sup>12</sup>が結合して、隣接する窒素原子と共に5~7員の含窒素複素環を形成していてもよい。〕;及び、以下の式(3)~(6):



(式中、Mは単結合、酸素原子又は硫黄原子を表し、qは $1\sim3$ の整数を表す。)から選択されるいずれかの基。]

で表されるアデニン化合物、またはそれらの薬学上許容される塩を有効成分として含有する局所投与用薬剤;

[2] 一般式(1)において、 $Q^1$ 及び $Q^2$ の少なくとも一方が、 $-COOR^1$ 

WO 2004/029054 PCT/JP2003/012320

<sup>0</sup>、-COSR<sup>10</sup>、-OCOR<sup>10</sup>、-OCOOR<sup>10</sup>又は-CONR<sup>11</sup>R<sup>12</sup>を表す、 [1] に記載の局所投与用薬剤;

5

[3] 一般式(1)において、R<sup>10</sup>、R<sup>11</sup>及びR<sup>12</sup>中のアルキル基、アルケニル基、又はアルキニル基が置換されている場合の置換基が、ハロゲン原子、水酸基、置換もしくは無置換のアルコキシ基、置換もしくは無置換のアミノ基、置換もしくは無置換のアリール基、及び置換もしくは無置換の複素環基からなる群より選択される、同一もしくは異なる1又は複数の置換基を表す、[1]又は[2]に記載の局所投与用薬剤;

5

10

20

用薬剤:

- [4] 一般式(1)において、Zがメチレンを表し、環Aがベンゼン環を表す、 「1]~「3]のいずれかに記載の局所投与用薬剤:
- [5] 一般式 (1) において、 $Y^1$ が炭素数  $1 \sim 5$  のアルキレンを表し、 $Q^1$  が水素原子、水酸基又はアルコキシ基を表し、 $Y^2$ が単結合を表し、 $Q^2$ が一C OOR  $^{10}$ を表す、 [4] に記載の局所投与用薬剤;
- [6] 一般式(1)において、Zがメチレンを表し、環Aがベンゼン環を表し、R<sup>10</sup>が水酸基、アミノ基、アルキルアミノ基、又はジアルキルアミノ基で置換された、アルキル基を表し、mが1を表す、[5]に記載の局所投与用薬剤;
   [7] 一般式(1)において、Y<sup>1</sup>が炭素数1~5のアルキレンを表し、Q<sup>1</sup>が水素原子、水酸基、又はアルコキシ基を表し、Y<sup>2</sup>が炭素数1~3のアルキレンを表し、Q<sup>2</sup>が一COOR<sup>10</sup>を表し、mが1を表す、[4]に記載の局所投与
  - [8] 一般式 (1) において、mが 0 を表し、 $Y^1$ が炭素数  $1\sim 6$  のオキソ基 で置換されていてもよいアルキレンを表し、 $Q^1$ が $-COOR^{10}$ 、 $-COSR^{10}$ 、 $-OCOR^{10}$ 、 $-OCOR^{10}$ 、 $-CONR^{11}R^{12}$ 又は $-OCONR^{11}R^{12}$ を表す、[4] に記載の局所投与用薬剤;
- 25 [9] 一般式(1)において、X<sup>1</sup>が酸素原子、硫黄原子又はNR<sup>1</sup>(R<sup>1</sup>は水 素原子又はアルキル基を表す。)を表す、[1]~[8]のいずれかに記載の局 所投与用薬剤;
  - [10] 一般式 (1) において、mが0を表し、X<sup>1</sup>が単結合を表し、Y<sup>1</sup>が オキソ基で置換されていてもよい炭素数 $1\sim 4$ のアルキレンを表し、Q<sup>1</sup>が-C

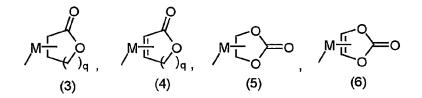
 $OOR^{10}$ を表す [1]  $\sim$  [4] のいずれかに記載の局所投与用薬剤:

[11] 一般式(1)において、以下の1)又は2):

- 1) nが0を表す;
- 2) nが1もしくは2を表し、Rがアルキル基、アルコキシ基、又はハロゲン原子を表す;

である  $[1] \sim [10]$  のいずれかに記載の局所投与用薬剤:

[12] [1]の一般式(1)において、 $Q^1$ 及び $Q^2$ の少なくとも一方が、以下の式(3)~(6):



10 (式中、Mは単結合、酸素原子又は硫黄原子を表し、qは1~3の整数を表す。)

から選択される任意の置換基を表す、アデニン化合物、又はその薬学上許容される塩;

[13] [1]の一般式(1)において、Q¹及びQ²の少なくとも一方が、
 15 -COSR¹⁰、-OCOOR¹⁰、-OCOR¹⁰、又は-OCONR¹¹R¹²(R¹⁰、R¹¹及びR¹²は[1]と同義である。)を表す、アデニン化合物、又はその薬学上許容される塩:

[14] [1]の一般式(1)において、 $Q^1$ が、 $-COOR^{20}$ ( $R^{20}$ は置換もしくは無置換のアルケニル基又は置換もしくは無置換のアルキニル基を表す。)を表す、アデニン化合物、又はその薬学上許容される塩;

[15] [1] の一般式 (1) において、 $Q^1$ が、 $-CONR^{21}R^{22}$  ( $R^{21}$  および $R^{22}$ は、独立して、置換もしくは無置換のアルケニル基又は置換もしくは無置換のアルキニル基を表すか、又は $R^{21}$ 及び $R^{22}$ が結合して、隣接する窒素原子とともに式 (2) :

10

15

25

$$-\sqrt{(R^{13})q^1}$$
(2)

[式中、Y³は、単結合、メチレン、酸素原子、硫黄原子、SO、SO<sub>2</sub>、NR¹⁴ (R¹⁴は、水素原子、炭素数1~4のアルキル基、炭素数2~4のアルキルカルボニル基、炭素数2~4のアルコキシカルボニル基、又は炭素数1~4のアルキルスルホニル基を表す。)を表し、

q 1 は 0 ~ 4 の整数を表し、

R<sup>13</sup>は、水酸基、カルボキシ基、炭素数1~4のアルキル基、炭素数1~4のアルコキシ基、又は炭素数2~4のアルコキシカルボニル基を表す。] で表される5~7員の含窒素複素環を形成している。)を表す、アデニン化合物、又はその薬学上許容される塩;

[16] [1] の一般式(1) において、Zがメチレンを表し、環Aがナフタレン環を表す、アデニン化合物、又はその薬学上許容される塩:

[17] [1]の一般式(1)において、Zがメチレンを表し、環Aが $0\sim2$  個の窒素原子、0もしくは1 個の酸素原子、Dび0もしくは1 個の硫黄原子から選択される $1\sim3$  個のヘテロ原子を含む $5\sim1$  0 員の単環性もしくは2 環性の芳香族複素環を表す、アデニン化合物、又はその薬学上許容される塩;

[18] [1]の一般式(1)において、環Aにおける芳香族複素環がフラン環、チオフェン環、又はピリジン環である、[17]に記載のアデニン化合物、又はその薬学上許容される塩;

[20] [1]の一般式(1)において、Y<sup>2</sup>が単結合を表す、[19]記載のアデニン化合物、又はその薬学上許容される塩:

[21] [1] の一般式 (1) において、mが0を表し、Y1がオキソ基で置換されていてもよい炭素数 $1\sim6$ のアルキレンを表し、Q1が-COOR10、-

 $COSR^{10}$ 、 $-OCOR^{10}$ 、 $-OCOOR^{10}$ 、 $-CONR^{11}R^{12}$ 又は $-OCONR^{11}R^{12}$  ( $R^{10}$ 、 $R^{11}$ 及び $R^{12}$ は [1] と同義である。)を表す、 [16]  $\sim$  [18] のいずれかに記載のアデニン化合物、それらの互変異性体、又はその 薬学上許容される塩:

5 [22] [1] の一般式(1) において、Y<sup>2</sup>がアルキレン又はオキシアルキレンを表し、

 $Q^2$ が $-COSR^{10}$ 又は $-CONR^{11}R^{12}$ ( $R^{10}$ 、 $R^{11}$ 、及び $R^{12}$ は[1] と 同義である。)を表す、アデニン化合物、又はその薬学上許容される塩;

[23] [1]の一般式(1)において、Y<sup>2</sup>が置換もしくは無置換の1~2 個の窒素原子、酸素原子、及び硫黄原子(該硫黄原子は1もしくは2個の酸素原子で酸化されていてもよい。)から選択される1~2個のヘテロ原子を含む単環性の飽和含窒素複素環の2価基を表す、アデニン化合物、又はその薬学上許容される塩;

[24] 飽和含窒素複素環の2価基が、ピペラジン-1,4-ジイルである、

15 [23] に記載の、アデニン化合物、又はその薬学上許容される塩;

[25] [1] の一般式 (1) において、Q<sup>2</sup>が-COOR<sup>10</sup> (R<sup>10</sup>は [1] と同義である。)を表す、[23] 又は [24] に記載の、アデニン化合物、又はその薬学上許容される塩;

[26] R<sup>10</sup>、R<sup>11</sup>、R<sup>12</sup>、R<sup>20</sup>、R<sup>21</sup>及びR<sup>22</sup>中のアルキル基、アルケニ ル基、又はアルキニル基が置換されている場合の置換基が、ハロゲン原子、水酸 基、置換もしくは無置換のアルコキシ基、置換もしくは無置換のアミノ基、置換 もしくは無置換のアリール基、及び置換もしくは無置換の複素環基からなる群よ り選択される、1又は複数の置換基である、[12]~[25]のいずれかに記載のアデニン化合物、又はその薬学上許容される塩;

[27] Rが水素原子、アルキル基、アルコキシ基、又はハロゲン原子を表す、[12] ~ [26] のいずれかに記載のアデニン化合物、又はその薬学上許容される塩;

[28] [1] の一般式 (1) において、Zがメチレンを表し、環Aがベンゼン環を表し、 $Q^1$ が水素原子、水酸基又はTルコキシ基を表し、 $Y^1$ が炭素数 1

- ~5のアルキレンを表し、Y<sup>2</sup>が単結合を表し、Q<sup>2</sup>が一COOR<sup>23</sup>(R<sup>23</sup>はア ミノ基、アルキルアミノ基、又はジアルキルアミノ基で置換された、アルキル基 を表す。) を表し、mが1を表す、アデニン化合物、又はその薬学上許容される 塩:
- 「29] 「1]の一般式(1)において、Zがメチレンを表し、環Aがベンゼ 5 ン環を表し、 $Q^1$ が水素原子、水酸基又はアルコキシ基を表し、 $Y^1$ が炭素数 1 $\sim 5$ のアルキレンを表し、Y<sup>2</sup>が単結合を表し、Q<sup>2</sup>が-COSR<sup>24</sup>(R<sup>24</sup>は、 水酸基又は置換もしくは無置換のアミノ基で置換された、アルキル基を表す。) を表す、アデニン化合物、又はその薬学上許容される塩;
- 「30] 「1]の一般式(1)において、Zがメチレンを表し、環Aがベンゼ 10 ン環を表し、 $Q^1$ が水素原子、水酸基又はアルコキシ基を表し、 $Y^1$ が炭素数 1~5のアルキレンを表し、 $Y^2$ が単結合を表し、 $Q^2$ が一CONR<sup>25</sup>R<sup>26</sup>(R<sup>25</sup> が水素原子、アルキル基、アルケニル基、又はアルキニル基を表し、R 26 が、 水酸基又は置換もしくは無置換のアミノ基で置換された、アルキル基を表す。)
- を表す、アデニン化合物、又はその薬学上許容される塩; 15
  - [31] [1] の一般式 (1) において、 $X^1$ が酸素原子、硫黄原子又はNR1 (R¹は水素原子又はアルキル基を表す。)を表す、[12] ~ [30] のい ずれかに記載のアデニン化合物、又はその薬学上許容される塩;
- 「32] 「12] ~ 「31] のいずれかに記載のアデニン化合物、又はその薬 学上許容される塩を有効成分として含有する医薬; 20
  - [12] ~ [31] のいずれかに記載のアデニン化合物、又はその薬 学上許容される塩を有効成分として含有する医薬組成物;
  - 「12]~「31]のいずれかに記載のアデニン化合物、又はその薬  $\lceil 3 \ 4 \rceil$ 学上許容される塩を有効成分として含有する免疫調節剤;
- 「12]~「31]のいずれかに記載のアデニン化合物、又はその薬 25 [35] 学上許容される塩を有効成分として含有するウイルス性疾患治療剤又は予防剤;
  - [36] 「12]~「31]のいずれかに記載のアデニン化合物、又はその薬 学上許容される塩を有効成分として含有するアレルギー性疾患治療剤又は予防 剤;

- [37] アレルギー性疾患が喘息又はアトピー性皮膚炎である、[36] に記載の治療剤又は予防剤:
- [38] [12] ~ [31] のいずれかに記載のアデニン化合物、又はその薬 学上許容される塩を有効成分として含有する癌疾患治療剤又は予防剤;
- 5 [39] [12] ~ [31] のいずれかに記載のアデニン化合物、又はその薬 学上許容される塩を有効成分として含有する局所投与用薬剤;
  - [40] ウイルス性疾患、皮膚疾患、又はアレルギー性疾患の治療剤もしくは予防剤であることを特徴とする  $[1] \sim [11]$  のいずれかに記載の局所投与用薬剤;
- [41] アレルギー性疾患が喘息である、[40]に記載の局所投与用薬剤;[42] アレルギー性疾患がアトピー性皮膚炎である、[40]に記載の局所 投与用薬剤;
  - [43] 一般式(1)の化合物が、血清中半減期が1時間以下であることを特徴とする化合物である、[1]~[11]、又は[39]~[42]のいずれかに記載の局所投与用薬剤;
  - [44] 一般式 (1) の化合物が、肝臓S9中半減期が1時間以下であることを特徴とする化合物である、[1] ~ [11] 、又は [39] ~ [42] のいずれかに記載の局所投与用薬剤;
- [45] 一般式(1)の化合物が、該化合物を局所投与された後の、血中イン ターフェロン濃度が、10 I U/m l 以下であることを特徴とする化合物である、 [1] ~ [11]、又は[39]~[42]のいずれかに記載の局所投与用薬 剤;および
  - [46] 吸入用薬剤であることを特徴とする、 $[1] \sim [11]$ 、又は $[39] \sim [42]$  のいずれかに記載の局所投与用薬剤
- 25 に関するものである。

以下に、本発明の態様について詳細に説明する。

「ハロゲン原子」としては、フッ素、塩素、臭素、またはヨウ素が挙げられる。 特に好ましくはフッ素、または塩素が挙げられる。

「アルキル基」としては、炭素数1~10の直鎖状もしくは分枝状のアルキル

10

15

20

25

基が挙げられる。具体的には、メチル基、エチル基、プロピル基、1ーメチルエチル基、ブチル基、2-メチルプロピル基、1-メチルプロピル基、1,1ージメチルエチル基、ペンチル基、3-メチルブチル基、2ーメチルブチル基、2,2ージメチルプロピル基、1ーエチルプロピル基、1,1ージメチルプロピル基、ヘキシル基、4ーメチルペンチル基、3ーメチルペンチル基、2ーメチルペンチル基、1ーメチルペンチル基、3,3ージメチルブチル基、2,2ージメチルブチル基、1ーメチルペンチル基、1,1ージメチルブチル基、1,2ージメチルブチル基、ヘプチル基、1ーメチルヘキシル基、1ーエチルペンチル基、オクチル基、1ーメチルヘプチル基、2-エチルヘキシル基、ノニル基、又はデシル基等が挙げられる。好ましくは、炭素数1~6のアルキル基が挙げられ、更に好ましくは炭素数1~4のアルキル基が挙げられる。

「アルキルカルボニル基」、「アルキルスルホニル基」、「アルキルアミノ 基」及び「ジアルキルアミノ基」におけるアルキルとしては、前記アルキル基と 同じものが挙げられる。ここで前記ジアルキルアミノ基における2つのアルキル は同一もしくは異なっていてもよい。

「シクロアルキル基」としては、3~8員の単環性のシクロアルキル基が挙げられる。具体的には、シクロプロピル基、シクロブチル基、シクロペンチル基、シクロペプチル基、シクロペプチル基、シクロオクチル基等が挙げられる。

10

15

20

25

はデシルオキシ基等が挙げられる。好ましくは、炭素数1~6のアルコキシ基が 挙げられ、更に好ましくは炭素数1~4のアルコキシ基が挙げられる。

「アルコキシカルボニル基」におけるアルコキシとしては、前記アルコキシ基と同じものが挙げられる。

「アルケニル基」としては、1~3個の2重結合を有する炭素数2~8の直鎖 状もしくは分枝状のアルケニル基が挙げられる。具体的には、エテニル基、1ー プロペニル基、2ープロペニル基、1ーメチルエテニル基、1ーブテニル基、2 ーブテニル基、3ーブテニル基、2ーメチルー2ープロペニル基、1ーペンテニ ル基、2ーペンテニル基、4ーペンテニル基、3ーメチルー2ーブテニル基、1 ーヘキセニル基、2ーヘキセニル基、又は1ーオクテニル基等が挙げられる。好 ましくは炭素数2~4のアルケニル基が挙げられる。

「シクロアルケニル基」としては、1または2個の2重結合を有する3~8員の単環性のシクロアルケニル基が挙げられる。具体的には、シクロブテニル基、シクロペンテニル基、シクロペンタジエニル基、シクロヘキセニル基、シクロヘキサジエニル基、シクロヘプテニル基、シクロヘプタジエニル基、又はシクロオクテニル基等が挙げられる。

「アルキニル基」としては、1または2個の3重結合を有する炭素数2から8の直鎖状または分枝状のアルキニル基が挙げられる。具体的には、エチニル基、1ープロピニル基、2ープロピニル基、1ーブチニル基、2ープチニル基、3ープチニル基、1ーメチル2ープロピニル基、1ーペンチニル基、2ーペンチニル基、3ーペンチニル基、5ーペンチニル基、1ーメチルー3ーブチニル基、1ーヘキシニル基、2ーヘキシニル基等が挙げられる。好ましくは炭素数2~4のアルキニル基が挙げられる。

「アリール基」としては、フェニル基、1ーナフチル基、又は2ーナフチル基 が挙げられる。

「複素環基」としては、芳香族複素環基又は脂肪族複素環基が挙げられる。

「芳香族複素環基」としては、 $0\sim3$ の窒素原子、 $0\sim1$ の酸素原子、 $0\sim1$  の硫黄原子から選択される $1\sim3$ のヘテロ原子を含む、 $5\sim1$ 0員の、単環性もしくは2環性の芳香族複素環基が挙げられる。具体的には、フリル基、チエニル

10

15

20

25

基、ピロリル基、ピリジル基、インドリル基、イソインドリル基、キノリル基、イソキノリル基、ピラジリル基、イミダブリル基、ピリミジニル基、ピラジニル基、ピリダジニル基、チアブリル基、又はオキサブリル基等が挙げられる。ここで該芳香族複素環基における結合位置は特に限定されず、任意の窒素原子もしくは炭素原子上で結合していてもよい。

「脂肪族複素環基」としては、 $0\sim3$ の窒素原子、 $0\sim1$ の酸素原子、 $0\sim1$  の硫黄原子から選択される $1\sim3$ のヘテロ原子を含む、 $5\sim8$  員の、単環性の脂肪族複素環基が挙げられる。具体的には、ピロリジニル基、ピペラジニル基、ピペリジニル基、モルホリニル基、チオモルホリニル基、1-オキソチオモルホリニル基、1, 1-ジオキソチオモルホリニル基等が挙げられる。ここで該脂肪族複素環基における結合位置は特に限定されず、任意の窒素原子もしくは炭素原子上で結合していてもよい。

「アルキレン」としては、炭素数1~6の直鎖状もしくは分枝状のアルキレンが挙げられる。具体的には、メチレン、エチレン、トリメチレン、テトラメチレン、ペンタメチレン、ヘキサメチレン、1ーメチルメチレン、1ーエチルメチレン、1ープロピルメチレン、1ーメチルエチレン、2ーメチルエチレン、1ーメチルトリメチレン、2ーメチルトリメチレン、又は3ーメチルペンタメチレン等が挙げられる。

「オキシアルキレン」としては、炭素数  $1 \sim 6$  の直鎖状もしくは分枝状のオキシアルキレンが挙げられる。具体的には、 $-OCH_2-$ 、 $-O(CH_2)_2-$ 、 $-O(CH_2)_3-$ 、 $-O(CH_2)_4-$ 、 $-O(CH_2)_5-$ 、 $-O(CH_2)_6-$ 、 $-OCH(CH_3)_6-$ 、 $-OCH(CH_3)_6 -OCH(CH_3)_6 -OCH(CH_3)_6-$ 

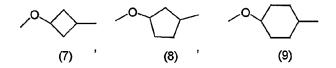
「シクロアルキレン」としては、 $4 \sim 7$  員の単環性のシクロアルキレンが挙げ られる。具体的には、1, 3 -シクロブタンジイル、1, 3 -シクロペンタンジ イル、1, 3 -シクロヘキサンジイル、1, 4 -シクロヘキサンジイル、1, 3

15

20

25

-シクロヘプタンジイル、又は1,5-シクロヘプタンジイル等が挙げられる。 「オキシシクロアルキレン」としては、4~7員の単環性のオキシシクロアルキレンが挙げられる。具体的には、以下の式(7)~式(9):



5 からなる群より選択される任意の2価基が挙げられる。

環Aにおける「6~10員の単環性もしくは二環性の芳香族炭素環」としては、 ベンゼン環又はナフタレン環が挙げられる。

環Aにおける「0~2個の窒素原子、0もしくは1個の酸素原子、及び0もしくは1個の硫黄原子から選択される1~3個のヘテロ原子を含む5~10員の単環性もしくは2環性の芳香族複素環」としては、ピロール環、ピリジン環、フラン環、チオフェン環、ピリミジン環、ピリダジン環、ピラジン環、トリアジン環、インドール環、ベンゾフラン環、ベンゾチオフェン環、ベンゾイミダゾール環、ベンゾチアゾール環、キノリン環、キナゾリン環又はプリン環等が挙げられる。好ましくは、ピリジン環、フラン環、又はチオフェン環が挙げられる。

 $Y^2$ における「 $1\sim 2$ 個の窒素原子、酸素原子、及び硫黄原子(該硫黄原子は 1もしくは 2 個の酸素原子で酸化されていてもよい。)から選択される  $1\sim 2$  個の のへテロ原子を含む単環性の、 $5\sim 7$  員の飽和含窒素複素環の 2 価基」としては、ピロリジンジイル基、ピペリジンジイル基、ピペラジンジイル基、モルホリンジイル基、チオモルホリンジイル基、1-1 カージオキソチオモルホリンジイル基等が挙げられ、任意の炭素原子もしくは窒素原子で、隣接する環A及び $Q^2$ と結合していてもよい。該飽和含窒素複素環の 2 価基として、好ましくは、1 、3-ピロリジンジイル基、1 、4-ピペラジンジイル基、1 、3-ピペリジンジイル基、1 、3-ピペリジンジイル基、1 、3-ピペリジンジイル基、1 、3-ピペリジンジイル基、1 、1 のより では、1 のより では

Rにおけるアルキル基、シクロアルキル基、又はアルコキシ基が置換されてい

10

15

20

25

る場合の置換基としては、ハロゲン原子、水酸基、アルコキシ基、アミノ基、アルキルアミノ基又はジアルキルアミノ基等が挙げられ、同一もしくは異なる1又は複数、好ましくは1~5個の置換基で置換されていてもよい。具体的には、塩素、フッ素、メトキシ基、エトキシ基、プロポキシ基、ジメチルアミノ基、エチルアミノ基等が挙げられる。

Rにおけるアルキル基としては、好ましくは、炭素数1~3のアルキル基が挙げられる。具体的には、メチル基、エチル基、プロピル基、1-メチルエチル基が挙げられる。Rにおける置換アルキル基としては、好ましくはトリフルオロメチル基、2,2,2-トリフルオロエチル基、2-メトキシエチル基、2-ヒドロキシエチル基、2-ジメチルアミノエチル基等が挙げられる。Rにおけるアルコキシ基としては、好ましくは炭素数1~3のアルコキシ基が挙げられる。具体的には、メトキシ基、エトキシ基、プロポキシ基、1-メチルエトキシ基が挙げられる。Rにおける置換アルコキシ基としては、好ましくはトリフルオロメトキシ基、2,2,2-トリフルオロエトキシ基、2-メトキシエトキシ基、2-ヒドロキシエトキシ基、2-ジメチルアミノエトキシ基が挙げられる。

Rにおける置換アミノ基の置換基としては、アルキル基、ヒドロキシ基で置換されたアルキル基、又はアルコキシ基で置換されたアルキル基が挙げられ、同一又は異なる基が1又は2個置換していてもよい。具体的には、メチル基、エチル基、プロピル基、1-メチルエチル基、2-エトキシエチル基、2ーヒドロキシエチル基、2-エトキシエチル基等が挙げられる。あるいは、Rにおける置換アミノ基の2個の置換基が結合して隣接する炭素原子と共に5~7員の含窒素複素環を形成していてもよく、該含窒素複素環としては、下記のR<sup>11</sup>及びR<sup>12</sup>が結合して形成する含窒素複素環と同じものが挙げられる。具体的には、ピロリジン、Nーメチルピペラジン、ピペリジン、又はモルホリン等が挙げられる。

Y<sup>1</sup>におけるアルキレンとしては、好ましくは、炭素数1~3のアルキレンが 挙げられる。具体的にはメチレン、メチルメチレン、エチレン、1-メチルエチレ ン、2-メチルエチレン、トリメチレン等が挙げられる。

 $Y^1$ におけるオキソ基で置換されたアルキレンは、アルキレンを構成する任意のメチレンがカルボニルで置換された2価基を表し、好ましくは、 $-COCH_2$ -、

WO 2004/029054 PCT/JP2003/012320

-CH<sub>2</sub>COCH<sub>2</sub>-、又は-CH<sub>2</sub>CO-で表される2価基等が挙げられる。

 $Y^2$ におけるアルキレンとしては、好ましくは、炭素数 $1\sim3$ のアルキレンが挙げられる。具体的にはメチレン、エチレン、トリメチレン等が挙げられる。

16

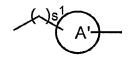
 $Y^2$ における水酸基もしくはオキソ基で置換されたアルキレンは、アルキレンを構成する任意のメチレンが水酸基もしくはカルボニルで置換された 2 価基を表し、好ましくは、 $-CHOHCH_2$ -、 $-CH_2CHOHCH_2$ -、 $-CH_2COCH_2$ -、 $-CH_2COCH_2$ -、又は $-CH_2CO$ -で表される 2 価基等が挙げられる。

 $Y^2$ におけるオキシアルキレンとしては、好ましくは、 $-OCH_2-$ 、-O( $CH_2$ ) $_2-$ 、又は-O( $CH_2$ ) $_3-$ で表される2価基等が挙げられ、当該2 価基における酸素原子が環Aと結合している。

#### Y<sup>2</sup>が式:

5

10



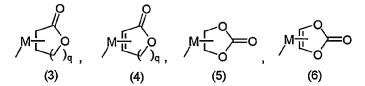
で表される2価基を表す場合、任意の方向で結合していてもよい。

15 Zにおけるアルキレンとしては、好ましくは、炭素数1~3のアルキレンが挙 げられる。具体的にはメチレン、メチルメチレン等が挙げられる。

 $Q^1$ におけるアルコキシ基としては、好ましくは、直鎖状もしくは分枝状の炭素数 $1\sim4$ のアルコキシ基が挙げられる。具体的には、メトキシ基、エトキシ基、プロポキシ基等が挙げられる。

20 Q<sup>1</sup>又はQ<sup>2</sup>が以下の置換基群:

 $-COOR^{10}$ ;  $-COSR^{10}$ ;  $-OCOOR^{10}$ ;  $-OCOR^{10}$ ;  $-CONR^{11}$   $R^{12}$ ;  $-OCONR^{11}R^{12}$  (式中、 $R^{10}$ 、 $R^{11}$ 及び $R^{12}$ は前記と同義である。); 及び以下の式(3)~(6):



25 (式中、Mおよび q は前記と同義である。)

で表されるいずれかの基:

10

15

20

25

から選択される置換基を表す場合、R<sup>10</sup>、R<sup>11</sup>、及びR<sup>12</sup>におけるアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、シクロアルキル基又はシクロアルケニル基が置換されている場合の置換基としては、ハロゲン原子、水酸基、置換もしくは無置換のアルコキシ基、置換もしくは無置換のアミノ基、置換もしくは無置換のアリール基、又は置換もしくは無置換の芳香族複素環基等が挙げられ、同一もしくは異なる1又は複数、好ましくは1~5個の置換基で置換されていてもよい。

前記置換のアミノ基における置換基としては、アルキル基、ヒドロキシ基で置換されたアルキル基、又はアルコキシ基で置換されたアルキル基が挙げられ、同一又は異なる基が1又は2個置換していてもよい。あるいは、置換アミノ基の2個の置換基が結合して、隣接する窒素原子とともに5~7員の含窒素複素環を形成していてもよい。該含窒素複素環としては、下記のR<sup>11</sup>とR<sup>12</sup>が結合して隣接する窒素原子とともに形成する含窒素複素環と同じものが挙げられる。

前記アリール基としては、フェニル基、1ーナフチル基、又は2ーナフチル基 が挙げられ、前記芳香族複素環基としては、2ーピリジル基、3ーピリジル基、 4ーピリジル基、2ーフリル基又は3ーフリル基等が挙げられる。

前記置換のアリール基又は置換の芳香族複素環基における置換基としては、塩素もしくはフッ素等のハロゲン原子;水酸基;メチル基もしくはエチル基等のアルキル基;メトキシ基もしくはエトキシ基等のアルコキシ基;アミノ基;アルキルアミノ基;ジアルキルアミノ基;又はトリフルオロメチル基等の1~3個のハロゲン原子で置換されたアルキル基等が挙げられる。

前記置換のアルコキシ基における置換基としては、塩素もしくはフッ素等のハロゲン原子;水酸基;メトキシ基、エトキシ基もしくはプロポキシ基等のアルコキシ基;置換もしくは無置換のアリール基;又は置換もしくは無置換の芳香族複素環基等が挙げられる。該アリール基又は該芳香族複素環基における置換基は、前述の $R^{10}$ 、 $R^{11}$ 、及び $R^{12}$ におけるアルキル基等の置換基におけるものと同義である。

 $R^{11}$ 及び $R^{12}$ が結合して隣接する窒素原子と共に形成する、 $5\sim7$ 員の含窒素複素環としては、 $1\sim2$ 個の窒素原子、0もしくは1個の酸素原子、0もしくは1個の硫黄原子から選択される $1\sim3$ 個のヘテロ原子を含む $5\sim7$ 員の飽和含

10

15

20

窒素複素環が挙げられ、当該硫黄原子は1もしくは2個の酸素原子で置換されていてもよい。具体的には、ピロリジン、ピペラジン、ピペリジン、モルホリン、チオモルホリン、1ーオキソチオモルホリン、1,1ージオキソチオモルホリン等が挙げられ、それぞれ水酸基、カルボキシ基、アルキル基、アルキルカルボニル基、アルキルスルホニル基、アルコキシ基又はアルコキシカルボニル基で置換されていてもよい。該含窒素複素環として、好ましくは式(2):

$$-\sqrt{(R^{13})q^1}$$

[式中、 $Y^3$ は、単結合、メチレン、酸素原子、硫黄原子、SO、 $SO_2$ 、 $NR^1$   $^4$  ( $R^{14}$ は、水素原子、炭素数 $1\sim4$ のアルキル基、炭素数 $2\sim4$ のアルキルカルボニル基、炭素数 $2\sim4$ のアルコキシカルボニル基、又は炭素数 $1\sim4$ のアルキルスルホニル基を表す。)を表し、

 $q^1$ は0~4の整数を表し、

R<sup>13</sup>は、水酸基、カルボキシ基、炭素数1~4のアルキル基、炭素数1~4のアルコキシ基、又は炭素数2~4のアルコキシカルボニル基を表す。] で表される飽和含窒素複素環が挙げられる。

R<sup>10</sup>として、好ましくは、置換もしくは無置換の直鎖状もしくは分枝状の炭素数1~6のアルキル基が挙げられ、置換基としては、ハロゲン原子、水酸基、アルコキシ基、置換もしくは無置換のアリール基又は置換もしくは無置換のアミノ基等が挙げられる。R<sup>10</sup>として具体的には、メチル基、エチル基、プロピル基、1ーメチルエチル基、ブチル基、2-メチルプロピル基、1-メチルプロピル基、1・メチルエチル基、ブチル基、2-メチルプロピル基、2・2・シフルオロエチル基、2・2・トキシエチル基 2・2・メトキシエチル 基、2・エトキシエチル基、2・ベンジルオキシエチル基、2・ジメチルアミノエチル基又は2ーモルホリノエチル基等が挙げられる。

25  $R^{11}$ および $R^{12}$ としては、好ましくは、置換もしくは無置換の直鎖状もしくは分枝状の炭素数 $1\sim6$ のアルキル基が挙げられ、置換基としては、水酸基、又はアルコキシ基等が挙げられる。具体的には、メチル基、エチル基、プロピル基、

10

15

20

1ーメチルエチル基、ブチル基、2ーメチルプロピル基、1ーメチルプロピル基、1,1ージメチルエチル基、2ーヒドロキシエチル基、3ーヒドロキシプロピル基、2ーメトキシエチル基、2ーエトキシエチル基等が挙げられる。または、R<sup>11</sup>及びR<sup>12</sup>が結合して、隣接する窒素原子と共に5~7員の含窒素複素環を形成する場合も好ましい態様の一つである。該含窒素複素環として具体的には、ピロリジン、ピペラジン、Nーメチルピペラジン、ピペリジン、又はモルホリン等が挙げられる。

 $Q^1$ 又は $Q^2$ が前記置換基群から選択される任意の置換基を表す場合、好ましくは、 $-COOR^{10}$ 、 $-COSR^{10}$ 、 $-OCOOR^{10}$ 、又は $-CONR^{11}R^{12}$ が挙げられる、更に好ましくは、 $-COOR^{10}$ が挙げられる。

また、mは好ましくは1を表す。

 $Q^2$ における $R^{10}$ 又は $R^{11}$ がRと結合して、隣接する環Aと共に形成する 2 もしくは 3 環性の  $9\sim14$  員の縮合環は、好ましくは下式:

(式中環A"は環Aと同義であり、qは $1\sim3$ の整数を表す。)

で表される。更に好ましくは下式:

(式中 q は前記と同義である。)

で表される。

本発明のアデニン化合物は、置換基の種類によっては、全ての互変異性体、幾何異性体、立体異性体を含む概念であり、それらの混合物であってもよい。

すなわち、一般式(1)の化合物において不斉炭素原子がひとつ以上存在する場合には、ジアステレオマーや光学異性体が存在するが、これらジアステレオマーや光学異性体の混合物や単離されたものも本発明に含まれる。

25 また、一般式(1)で示されるアデニン化合物とその互変異性体は化学的に等価であり、本発明のアデニン化合物はその互変異性体も含む。該互変異性体は具体的には、一般式(1'):

10

15

20

[式中、環A、m、n、R、X<sup>1</sup>、Y<sup>1</sup>、Y<sup>2</sup>、Z、Q<sup>1</sup>、及びQ<sup>2</sup>は前記と同義である。]

で表されるオキソ体である。

薬学上許容される塩としては、酸付加塩及び塩基付加塩が挙げられる。酸付加塩としては、例えば塩酸塩、臭化水素酸塩、硫酸塩、ヨウ化水素酸塩、硝酸塩、リン酸塩等の無機酸塩、クエン酸塩、シュウ酸塩、酢酸塩、ギ酸塩、プロピオン酸塩、安息香酸塩、トリフルオロ酢酸塩、マレイン酸塩、酒石酸塩、メタンスルホン酸塩、ベンゼンスルホン酸塩、パラトルエンスルホン酸塩等の有機酸塩が挙げられ、塩基付加塩としては、ナトリウム塩、カリウム塩、カルシウム塩、マグネシウム塩、アンモニウム塩等の無機塩基塩、トリエチルアンモニウム塩、トリエタノールアンモニウム塩、ピリジニウム塩、ジイソプロピルアンモニウム塩等の有機塩基塩等が挙げられ、アルギニン、アスパラギン酸、グルタミン酸などの塩基性あるいは酸性アミノ酸といったアミノ酸塩が挙げられる。また、一般式(1)で表される化合物は、水和物、又はエタノール和物等の溶媒和物であってもよい。

一般式(1)で表される化合物は、以下の方法で製造することができる。なお、以下に記載のない出発原料化合物は、以下の方法に準じ、あるいは国際公開第98/01448号パンフレットもしくは国際公開第99/28321号パンフレットに記載された方法等の公知の方法またはそれに準じた方法に従い製造することができる。製造方法1

10

20

25

(式中、 $Q^3$ は $Q^1$ 、又はカルボキシ基を表し、 $Q^4$ は $Q^2$ 、カルボキシ基又は水酸基を表し、Lは脱離基を表し、環A、m、n、R、 $X^1$ 、 $Y^1$ 、 $Y^2$ 、Z、 $Q^1$ 、及び $Q^2$ は前記と同義である。)

化合物(II)は、化合物(I)と化合物(VIII)とを塩基存在下、反応させることにより得ることができる。

塩基としては例えば、炭酸ナトリウムもしくは炭酸カリウム等のアルカリ金属 炭酸塩、炭酸カルシウム等のアルカリ土類金属炭酸塩、水酸化ナトリウムもしく は水酸化カリウム等の金属水酸化物、水素化ナトリウム等の金属水素化物、又は t-ブトキシカリウム等の金属アルコキシド等を用いることができる。溶媒として は例えば、四塩化炭素、クロロホルムもしくは塩化メチレン等のハロゲン化炭化 水素系溶媒、ジエチルエーテル、テトラヒドロフランもしくは1, 4ージオキサン等のエーテル系溶媒、又はジメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシドもしくはアセトニトリル等の非プロトン性溶媒等を用いることができる。反応温度は 例えば、約0℃から溶媒の沸点付近までの範囲から選択される。

15 化合物(IV)は、化合物(II)と化合物(IX)とを反応させることにより得ることができる。

X¹がNR¹の場合は、塩基存在下または非存在下に反応させる。塩基としては例えば、炭酸ナトリウムもしくは炭酸カリウム等のアルカリ金属炭酸塩、炭酸カルシウム等のアルカリ土類金属炭酸塩、水酸化ナトリウムもしくは水酸化カリウム等の金属水酸化物、又はトリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミンもしくは4-ジメチルアミノピリジン等の有機塩基等を用いることができる。溶媒としては例えば、テトラヒドロフラン、1,4-ジオキサンもしくはジグライム等のエーテル系溶媒、プロパノールもしくはブタノールなどのアルコール系溶媒、又はジメチルホルムアミド等の非プロトン性溶媒等を用いることができ、あるいは無溶媒で行ってもよい。反応温度は例えば、約50℃から200℃までの範囲から選択される。

X¹が酸素原子または硫黄原子の場合は、塩基存在下に反応させる。塩基としては例えば、ナトリウムもしくはカリウム等のアルカリ金属、又は水素化ナトリウム等のアルカリ金属水素化物等を用いることができる。溶媒としては例えば、

10

20

25

テトラヒドロフラン、1,4ージオキサンもしくはジグライム等のエーテル系溶媒、又はジメチルホルムアミドもしくはジメチルスルホキシド等の非プロトン性溶媒等を用いることができ、あるいは無溶媒で行ってもよい。反応温度は例えば、約50℃から200℃までの範囲から選択される。

なお、化合物(I)から化合物(IV)を製造する工程において、上記と同様の方法で最初に化合物(III)を合成し、これを化合物(VIII)と反応させることにより化合物(IV)を得ることもできる。

化合物(V)は、化合物(IV)のブロモ化により得ることができる。ブロモ化剤としては例えば、臭素、臭化水素酸ペルブロミド、又はN-ブロモサクシミド等を用いることができ、反応において例えば、酢酸ナトリウム等の反応助剤を加えてもよい。溶媒としては例えば、四塩化炭素、塩化メチレンもしくはジクロロエタン等のハロゲン化炭化水素系溶媒、ジエチルエーテル等のエーテル系溶媒、酢酸、又は二硫化炭素等を用いることができる。反応温度は例えば、約0℃から溶媒の沸点付近までの範囲から選択される。

15 化合物(VI)は、化合物(V)とナトリウムメトキシド等の金属アルコキシド等を 反応させることにより得ることができる。

> 溶媒としては例えば、ジエチルエーテル、テトラヒドロフランもしくは1,4 ージオキサン等のエーテル系溶媒、ジメチルホルムアミド等の非プロトン性溶媒、 又は用いられる金属アルコキシドに対応するメタノール等のアルコール系溶媒等 を用いることができる。反応温度は例えば、室温から溶媒の沸点付近までの範囲 から選択される。

化合物(VII)は、化合物(VI)あるいは化合物(V)を酸性条件下で処理することにより得ることができる。

酸としては例えば、塩酸、臭化水素酸もしくは硫酸等の無機酸、又はトリフル オロ酢酸等の有機酸等を用いることができる。溶媒としては例えば、水、または、 水と有機溶媒との混合溶媒を用いることができる。前記有機溶媒としては、ジエ チルエーテルもしくはテトラヒドロフラン等のエーテル系溶媒、ジメチルホルム アミドもしくはアセトニトリル等の非プロトン性溶媒、又はメタノールもしくは エタノール等のアルコール系溶媒等が挙げられる。反応温度は例えば、室温から 溶媒の沸点付近までの範囲から選択される。

尚一般式(1)の化合物においてX<sup>1</sup>が単結合を表す場合、本明細書実施例に 記載された方法で製造することができる。また、化合物(III)に相当する合成中 間体を、前記国際公開第98/01448号パンフレットに記載された方法に準じて製造 することができる。

# 製造方法2

5

10

15

(式中、環A、m、n、R、X<sup>1</sup>、Y<sup>1</sup>、Y<sup>2</sup>、Z、Q<sup>3</sup>、及びQ<sup>4</sup>は前記と同義であり、Xはアミノ基、水酸基、Yはメルカプト基を表し、Yに脱離基を表す。)

化合物(XII)は、化合物(X)と化合物(XI)とを塩基存在下、反応させることにより得ることができる。

塩基としては例えば、炭酸ナトリウムもしくは炭酸カリウム等のアルカリ金属 炭酸塩、炭酸カルシウム等のアルカリ土類金属炭酸塩、水酸化ナトリウムもしく は水酸化カリウム等の金属水酸化物、トリエチルアミン、ジイソプロピルエチル アミン、ピリジンもしくは4-ジメチルアミノピリジン等の有機塩基、又はナトリ ウムメトキシド等の金属アルコキシド等を用いることができる。溶媒としては例 えば、塩化メチレン等のハロゲン化炭化水素系溶媒、ジエチルエーテル、テトラ ヒドロフランもしくは1,4-ジオキサン等のエーテル系溶媒、メタノールもし

10

. 15

20

25

くはエタノール等のアルコール系溶媒、又はジメチルホルムアミド、ジメチルス ルホキシドもしくはアセトニトリル等の非プロトン性溶媒等を用いることができ る。反応温度は例えば、約0℃から溶媒の沸点付近までの範囲から選択される。

化合物(XIV)は、化合物(XII)と化合物(XIII)とを塩基存在下または非存在下、 反応させることにより得ることができる。

塩基としては例えば、炭酸ナトリウムもしくは炭酸カリウム等のアルカリ金属 炭酸塩、炭酸カルシウム等のアルカリ土類金属炭酸塩、水酸化ナトリウムもしく は水酸化カリウム等の金属水酸化物等の無機塩基、トリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン、ピリジンもしくは4-ジメチルアミノピリジン等の有機塩基、又はナトリウムメトキシド等の金属アルコキシド等を用いることができる。溶媒としては例えば、テトラヒドロフラン、1,4-ジオキサンもしくはジグライム等のエーテル系溶媒、メタノールもしくはエタノール等のアルコール系溶媒、又はトルエン、ジメチルホルムアミドもしくはジメチルスルホキシド等の非プロトン性溶媒等を用いることができ、あるいは無溶媒で行ってもよい。反応温度は例えば、室温から溶媒の沸点付近までの範囲から選択される。

なお、化合物(XII)から化合物(XIV)を製造する工程において、化合物(XV)を合成し、化合物(XIV)を得ることもできる。

Xがアミノ基の場合、化合物(XV)は、化合物(XII)とグアニジンとを塩基存在下または非存在下、反応させることにより得ることができる。

塩基としては例えば、炭酸ナトリウムもしくは炭酸カリウム等のアルカリ金属 炭酸塩、炭酸カルシウム等のアルカリ土類金属炭酸塩、水酸化ナトリウムもしく は水酸化カリウム等の金属水酸化物、トリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン、ピリジンもしくは4-ジメチルアミノピリジン等の有機塩基、又はナトリウムメトキシド等の金属アルコキシド等を用いることができる。溶媒としては例えば、テトラヒドロフラン、1,4-ジオキサンもしくはジグライム等のエーテル系溶媒、メタノールもしくはエタノール等のアルコール系溶媒、又はトルエン、ジメチルホルムアミドもしくはジメチルスルホキシド等の非プロトン性溶媒等を用いることができ、あるいは無溶媒で行ってもよい。反応温度は例えば、室温から溶媒の沸点付近までの範囲から選択される。

10

15

20

25

Xが水酸基の場合、化合物(XV)は、化合物(XII)と尿素とを塩基存在下または非存在下、反応させることにより得ることができる。塩基としては例えば、炭酸ナトリウムもしくは炭酸カリウム等のアルカリ金属炭酸塩、炭酸カルシウム等のアルカリ土類金属炭酸塩、水酸化ナトリウムもしくは水酸化カリウム等の金属水酸化物、トリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン、ピリジンもしくは4-ジメチルアミノピリジン等の有機塩基、又はナトリウムメトキシド等の金属アルコキシド等を用いることができる。溶媒としては例えば、テトラヒドロフラン、1,4ージオキサンもしくはジグライム等のエーテル系溶媒、メタノールもしくはエタノール等のアルコール系溶媒、又は、トルエン、ジメチルホルムアミドもしくはジメチルスルホキシド等の非プロトン性溶媒等を用いることができ、あるいは無溶媒で行ってもよい。反応温度は例えば、室温から溶媒の沸点付近までの範囲から選択される。

Xがメルカプト基の場合、化合物(XV)は、化合物(XII)とベンゾイルイソシアネートを塩基存在下または非存在下反応させ、次いで環化反応を行うことにより得ることができる。

ベンゾイルイソシアネートとの反応では、塩基としては例えば、炭酸ナトリウムもしくは炭酸カリウム等のアルカリ金属炭酸塩、炭酸カルシウム等のアルカリ土類金属炭酸塩、又はトリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン、ピリジンもしくは4-ジメチルアミノピリジン等の有機塩基等を用いることができる。溶媒としては例えば、塩化メチレン等のハロゲン化炭化水素系溶媒、テトラヒドロフランもしくは1,4-ジオキサン等のエーテル系溶媒、又はジメチルホルムアミドもしくはジメチルスルホキシド等の非プロトン性溶媒等を用いることができる。反応温度は例えば、約0℃から溶媒の沸点付近までの範囲から選択される。

環化反応では、塩基としては例えば、水酸化ナトリウムもしくは水酸化カリウム等のアルカリ金属水酸化物、又はナトリウムメトキシドもしくはtーブトキシカリウム等の金属アルコキシド等を用いることができる。溶媒としては例えば、テトラヒドロフラン等のエーテル系溶媒、エタノールもしくは2ープロパノール等のアルコール系溶媒、又はジメチルホルムアミドもしくはジメチルスルホキシド等の非プロトン系溶媒等を用いることができる。反応温度は例えば、約室温から

10

20

25

溶媒の沸点付近までの範囲から選択される。

化合物(XIV)は、化合物(XV)と化合物(XVI)とを塩基存在下、反応させることにより得ることができる。塩基としては例えば、炭酸水素ナトリウム等のアルカリ金属炭酸塩、炭酸カルシウム等のアルカリ土類金属炭酸塩、水酸化ナトリウムもしくは水酸化カリウム等のアルカリ土類金属炭酸塩、水酸化ナトリウムもしくは水酸化カリウム等の金属水酸化物、水素化ナトリウム等の金属水素化物、トリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン、ピリジン、もしくは4-ジメチルアミノピリジン等の有機塩基、又はt-ブトキシカリウム等の金属アルコキシド等を用いることができる。溶媒としては例えば、四塩化炭素、クロロホルムもしくは塩化メチレン等のハロゲン化炭化水素系溶媒、ジエチルエーテル、テトラヒドロフランもしくは1、4ージオキサン等のエーテル系溶媒、又はジメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシドもしくはアセトニトリル等の非プロトン性溶媒等を用いることができる。反応温度は例えば、約0℃から溶媒の沸点付近までの範囲から選択される。

# 15 製造方法3

上記式(II)~式(XVI)において、 $Q^3$ 又は $Q^4$ がカルボキシ基または水酸基である場合、当業者にとって公知の方法またはそれに準じた方法に従い、それぞれ $Q^1$ 又は $Q^2$ に変換できる。該方法については、例えば、「コンプリヘンシブ・オーガニック・トランスフォーメーション、R. C. ラロック著、(VCHパブリッシャーズ, Inc、1989)」に記載されている。 以下、具体的に説明する。

#### (1) $Q^1$ 又は $Q^2$ が $-COOR^{10}$ で表される場合、

本発明化合物の製造中間体であるカルボン酸を酸ハロゲン化物とした後、R<sup>1</sup> °OHを反応させることによりエステル体を得ることができる。ハロゲン化剤としては例えば、塩化チオニル、塩化ホスホリル、五塩化リン、三塩化リン等を用いることができる。溶媒としては例えば、四塩化炭素、クロロホルムもしくは塩化メチレン等のハロゲン化炭化水素系溶媒、ジエチルエーテル、テトラヒドロフランもしくは1,4-ジオキサン等のエーテル系溶媒、又はトルエンもしくはキシレン等の非プロトン性溶媒等を用いることができる。反応温度は例えば、約

10

15

20

25

0℃から溶媒の沸点付近までの範囲から選択される。エステル化反応において、 塩基として例えば、トリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン、ピリジン、 もしくは4-ジメチルアミノピリジン等の有機塩基等を用いることができる。溶媒 としては例えば、塩化メチレン等のハロゲン化炭化水素系溶媒、ジエチルエーテ ルもしくはテトラヒドロフラン等のエーテル系溶媒、又はジメチルホルムアミド もしくはジメチルスルホキシド等の非プロトン性溶媒等を用いることができる。 反応温度は例えば、約0℃から溶媒の沸点付近までの範囲から選択される。

(2) Q<sup>1</sup>又はQ<sup>2</sup>が-CONR<sup>11</sup>R<sup>12</sup>で表される場合、

本発明化合物の製造中間体であるカルボン酸を酸ハロゲン化物とした後、R<sup>1</sup> <sup>1</sup>R<sup>12</sup>NHを反応させることによりアミド体を得ることができる。または、カル ボン酸とR<sup>11</sup>R<sup>12</sup>NHとの縮合反応により得ることができる。酸ハロゲン化物 との反応において、塩基として例えば、炭酸ナトリウムもしくは炭酸カリウム等 のアルカリ金属炭酸塩、炭酸カルシウム等のアルカリ十類金属炭酸塩、水酸化ナ トリウムもしくは水酸化カリウム等の金属水酸化物、水素化ナトリウム等の金属 水素化物、ブチルリチウム等の有機リチウム化合物、トリエチルアミン、ジイソ プロピルエチルアミン、ピリジン、もしくは4ージメチルアミノピリジン等の有機 塩基等を用いることができる。溶媒としては例えば、塩化メチレン等のハロゲン 化炭化水素系溶媒、ジエチルエーテルもしくはテトラヒドロフラン等のエーテル 系溶媒、又はジメチルホルムアミドもしくはジメチルスルホキシド等の非プロト ン性溶媒等を用いることができる。反応温度は例えば、約0℃から溶媒の沸点付 近までの範囲から選択される。縮合反応においては活性エステル化試薬を共存さ せてもよく、縮合剤としては例えば、1-エチル-3-(3-ジメチルアミノプロピ ル)カルボジイミド塩酸塩、ジシクロヘキシルカルボジイミド等のカルボジイミ ド類等を用いることができる。活性エステル化試薬としては例えば、Nーヒドロ キシベンゾトリアゾール、又はN-ヒドロキシコハク酸イミド等を用いることが できる。溶媒としては例えば、クロロホルムもしくは塩化メチレン等のハロゲン 化炭化水素系溶媒、ジエチルエーテルもしくはテトラヒドロフラン等のエーテル 系溶媒、又はジメチルホルムアミドもしくはジメチルスルホキシド等の非プロト ン性溶媒等を用いることができる。反応温度は例えば、約0℃から溶媒の沸点付

10

25

近までの範囲から選択される。

(3) Q<sup>1</sup>又はQ<sup>2</sup>が一OCOOR<sup>10</sup>、一OCOR<sup>10</sup>又は一OCONR<sup>11</sup>R<sup>12</sup>で表される場合、

本発明化合物の製造中間体である水酸基と $L^1COOR^{10}$ 、 $L^1COR^{10}$ 、または $L^1CONR^{11}R^{12}$ ( $L^1$ は脱離基を表し、好ましくは、ハロゲン原子を表し、 $R^{10}$ 、 $R^{11}$ 及び $R^{12}$ は前記と同義である。)とを塩基存在下、反応させることにより炭酸誘導体、アシル体、又はウレタン誘導体を得ることができる。塩基として例えば、トリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン、ピリジン、もしくは4-ジメチルアミノピリジン等の有機塩基等を用いることができる。溶媒としては例えば、塩化メチレン等のハロゲン化炭化水素系溶媒、ジエチルエーテルもしくはテトラヒドロフラン等のエーテル系溶媒、又はジメチルホルムアミドもしくはジメチルスルホキシド等の非プロトン性溶媒等を用いることができる。反応温度は例えば、約0℃から溶媒の沸点付近までの範囲から選択される。

- (4) Q<sup>1</sup>又はQ<sup>2</sup>が式(3)~(6)のいずれかで表される場合
- 15 式(3)もしくは(4)のラクトンの場合,ヒドロキシカルボン酸を酸で処理することにより得ることができる。酸としては例えば、塩酸、臭化水素酸もしくは硫酸等の無機酸、又はメタンスルホン酸、pートルエンスルホン酸等の有機酸等を用いることができる。また、無水酢酸等の酸無水物を用いることもできる。溶媒としては例えば、水、有機溶媒、または、水と有機溶媒との混合溶媒を用いることができる。前記有機溶媒としては、ジエチルエーテルもしくはテトラヒドロフラン等のエーテル系溶媒、ベンゼンもしくはアセトニトリル等の非プロトン性溶媒等が挙げられる。反応温度は例えば、室温から溶媒の沸点付近までの範囲から選択される。
  - 式(5)もしくは(6)の環状炭酸エステルの場合、ジヒドロキシ化合物とトリホスゲンとを塩基存在下、反応させることにより得ることができる。塩基として例えば、トリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン、ピリジン、もしくは4-ジメチルアミノピリジン等の有機塩基等を用いることができる。溶媒としては例えば、クロロホルムもしくは塩化メチレン等のハロゲン化炭化水素系溶媒、ジエチルエーテルもしくはテトラヒドロフラン等のエーテル系溶媒、又はベンゼ

10

20

25

ンもしくはトルエン等の非プロトン性溶媒等を用いることができる。反応温度は 例えば、約0℃から溶媒の沸点付近までの範囲から選択される。

尚、製造方法3に記載された各製造工程は、本製造工程以降に行う反応に支障が無い限り、製造方法1又は2におけるいずれの化合物を原料としてもよく、製造方法1又は2に記載された反応式中のいずれの工程で行ってもよい。

本発明のアデニン化合物、その中間体、又はその原料化合物が官能基を有している場合、必要に応じて、適当な工程、すなわち製造法1又は2で示された各製造方法の途中の段階等で、当業者の常法に従い、置換基導入反応、又は官能基変換反応等を行うことができる。これらについては「実験化学講座(日本化学会編、丸善)」、又は「コンプリヘンシブ・オーガニック・トランスフォーメーション、R. C. ラロック著、(VCH パブリッシャーズ, Inc、1989)」等に記載された方法等を用いることができる。官能基変換反応としては、例えば、酸ハライド、スルホニルハライド等を用いてアシル化又はスルホニル化を行う反応、ハロゲン化アルキル等のアルキル化剤を反応させる反応、加水分解反応、

Friedel-Crafts反応やWittig反応等の炭素-炭素結合形成反応、酸化もしくは還元反応等が挙げられる。

また、本発明の化合物またはその中間体がアミノ基、カルボキシ基、水酸基、オキソ基等の官能基を有している場合、必要に応じて保護、脱保護の技術を用いることができる。好適な保護基、保護する方法、および脱保護する方法としては、「Protective Groups in Organic Synthesis 2nd Edition (John Wiley & Sons, Inc.; 1990)」などに詳細に記されている。

本発明の一般式(1)の化合物またはそれを製造するための中間体は当業者に公知の方法で精製することができる。例えば、カラムクロマトグラフィー(例えば、シリカゲルカラムクロマトグラフィー、もしくはイオン交換カラムクロマトグラフィー)、又は再結晶等で精製することができる。再結晶溶媒として例えば、メタノール、エタノールもしくは2ープロパノール等のアルコール系溶媒、ジエチルエーテル等のエーテル系溶媒、酢酸エチル等のエステル系溶媒、ベンゼンもしくはトルエン等の芳香族炭化水素系溶媒、アセトン等のケトン系溶媒、ヘキサン等の炭化水素系溶媒、ジメチルホルムアミドもしくはアセトニトリル等の非プロ

10

15

20

25

トン系溶媒、水またはこれらの混合溶媒等を用いることができる。その他精製方法としては、実験化学講座(日本化学会編、丸善)1巻等に記載された方法等を用いることができる。

本発明の一般式(1)の化合物において、1つ以上の不斉点がある場合、通常の方法に従って、その不斉点を有する原料を用いるか、または途中の段階で不斉を導入することにより製造することができる。例えば、光学異性体の場合、光学活性な原料を用いるか、製造工程の適当な段階で光学分割などを行うことで得ることができる。光学分割法として例えば、一般式(1)の化合物もしくはその中間体を不活性溶媒中(例えばメタノール、エタノール、もしくは2ープロパノール等のアルコール系溶媒、ジエチルエーテル等のエーテル系溶媒、酢酸エチル等のエステル系溶媒、トルエン等の炭化水素系溶媒、またはアセトニトリル等の非プロトン系溶媒、およびこれらの混合溶媒)、光学活性な酸(例えば、マンデル酸、Nーベンジルオキシアラニン、もしくは乳酸等のモノカルボン酸、酒石酸、ロージイソプロピリデン酒石酸もしくはリンゴ酸等のジカルボン酸、またはカンファースルフォン酸もしくはブロモカンファースルフォン酸等のスルフォン酸)と塩を形成させるジアステレオマー法により行うことができる。

一般式(1)の化合物もしくはその中間体がカルボキシ基等の酸性官能基を有する場合は光学活性なアミン(例えばαーフェネチルアミン、キニン、キニジン、シンコニジン、シンコニン、ストリキニーネ等の有機アミン)と塩を形成させることにより行うこともできる。

塩を形成させる温度としては、室温から溶媒の沸点までの範囲から選択される。 光学純度を向上させるためには、一旦、溶媒の沸点付近まで温度を上げることが 望ましい。析出した塩を濾取するまえに必要に応じて冷却し、収率を向上させる ことができる。光学活性な酸またはアミンの使用量は、基質に対し約0.5~約 2.0当量の範囲、好ましくは1当量前後の範囲が適当である。必要に応じ結晶 を不活性溶媒中(例えばメタノール、エタノール、2ープロパノール等のアルコール系溶媒、ジエチルエーテル等のエーテル系溶媒、酢酸エチル等のエステル系 溶媒、トルエン等の炭化水素系溶媒、アセトニトリル等の非プロトン系溶媒およ びこれらの混合溶媒)で再結晶し、高純度の光学活性な塩を得ることもできる。

10

25

また、必要に応じ、光学分割した塩を通常の方法で酸または塩基で処理しフリー体として得ることもできる。

本発明のアデニン化合物、それらの互変異性体、またはその薬学上許容される塩は、インターフェロン誘導活性、及び/又はIL-4及びIL-5産生抑制活性を示し、ウイルス性疾患、アレルギー性疾患、皮膚疾患等の治療剤もしくは予防剤として有効である。また、本発明のアデニン化合物、それらの互変異性体、またはその薬学上許容される塩は、局所投与された場合に、投与組織で薬効を示すが、生体内の酵素により、実質的に薬効が減弱した別の化合物(分解物)に変換され、全身性の薬理学的活性を示さないことを特徴とする局所投与用薬剤として有用である。ここで薬効とは、化合物の薬理学的活性を表し、具体的には、インターフェロン誘導活性、IL-4産生阻害活性、および/又はIL-5産生阻害活性等が挙げられる。

好ましくは、分解物は親化合物よりも10倍、より好ましくは100倍、更に このましくは1000倍薬効が減弱している。

i 該薬理学的活性は、当業者に公知の任意の測定方法で評価することができ、好ましくはインビトロ測定方法で評価することができる。具体的な測定方法としては、Method in ENZYMOLOGY (アカデミックプレス)等に記載されている方法、市販のELISAキット (例えば、AN'ALYSA (Immunoassay System)等)を用いる方法、又は本明細書実施例に記載されている方法等が挙げられる。

20 例えば、インターフェロン誘導活性を、マウス脾細胞を用いたバイオアッセイで測定し、親化合物(本発明の化合物)とその分解物について同一濃度でのインターフェロン産生量(IU/m1)を比較することができる。また、一定のインターフェロン産生能力を示す親化合物及びその分解物の薬物濃度を比較することもできる。

また、薬理学的活性として、インターフェロン誘導活性等に基づく生体内における生体内作用が挙げられる。該生体内作用としては、免疫賦活作用、インフルエンザ様症状等が挙げられる。免疫賦活作用としては、ナチュラルキラー(NK)細胞等の細胞障害活性を誘導すること等が挙げられ、インフルエンザ様症状としては、発熱等が挙げられる。発熱とは、哺乳動物における体温の上昇を表し、

10

15

20

25

例えばヒトでは平熱以上に体温が上昇することを表す。

局所投与の方法としては特に限定は無いが、鼻腔、肺胞もしくは気道に対して 投与する場合には、通気又は吸入による投与方法、皮膚に対して投与する場合に は皮膚への塗布による投与、経眼的に投与する場合には点眼による投与等が挙げ られる。好ましくは、通気又は吸入による投与方法が挙げられる。

本明細書の化合物が、局所投与された場合、ヒトまたは動物の血中等で分解されて分解物となることは、例えばin vitroにおいて、血清中、又は肝S9中での半減期によっても確認することができる。in vitroにおいて本発明の化合物の半減期を決定する試験法については、公知である。

上記「分解物」とは、一般式(1)においてQ<sup>1</sup>及び/又はQ<sup>2</sup>における置換 基に含まれる、アミド結合又はエステル結合が、加水分解されて生成するカルボ キシ基又は水酸基を有する化合物を表す。

本発明の化合物の肝S9中の半減期の測定方法は以下のとおりである。すなわち、本発明の化合物を肝S9溶液に添加し、37±0.5℃で、5分~2時間インキュベートする。一定時間ごとに、肝S9溶液中に残存する本発明の化合物量をHPLC(高速液体クロマトグラフィー)等で定量することにより消失速度定数を求め、半減期を算出する。ここで肝S9とは、哺乳動物の肝臓を生理食塩水、シュークロース溶液、KC1溶液等の水溶液中でホモジネートした後、9000xgで遠心分離しその上清画分を集めたものを表す。ここで水溶液は、通常肝臓に対して2~4倍量用いる。哺乳動物としては、ヒト、イヌ、ウサギ、モルモット、マウス、又はラット等が挙げられる。肝S9は、適宜緩衝液等で希釈して用いることができる。

本発明の化合物の、血清中半減期の測定方法は以下のとおりである。すなわち、本発明の化合物を血清溶液に添加し、37±0.5℃で、5分~2時間インキュベートする。一定時間ごとに、血清溶液中に残存する本発明の化合物量をHPLC(高速液体クロマトグラフィー)等で定量することにより消失速度定数を求め、半減期を算出する。具体的には実施例に記載された方法が挙げられる。

ここで血清とは、血液から血球や血液凝固因子を遠心分離等により除去した上 清画分を表し、適宜緩衝液等で希釈して用いることができる。

10

15

20

25

本発明の化合物は、局所投与のために使用される製剤であれば、如何なる製剤で処方してもよい。該製剤は、従来公知の技術を用いて調製され、許容される通常の担体、賦形剤、結合剤、安定剤、緩衝剤、溶解補助剤、等張剤等を含有することができる。

局所投与用薬剤の製剤例としては、軟膏、ローション剤、クリーム剤、ゲル剤、 テープ剤、経皮パッチ製剤、湿布剤、スプレー剤、エアゾル剤、または吸入器も しくは通気器用カートリッジ噴霧用の水剤/懸濁剤、点眼剤、点鼻剤、外用散剤 等が含まれる。

軟膏、クリーム剤およびゲル剤には通常0.01~10w/w%の本発明の化合物が含まれ、水性または油性基剤に好適な増粘剤および/またはゲル化剤および/または溶媒を添加してもよい。該基剤としては、例えば水および/または液体パラフィンもしくはスクアランなどの油、種々の脂肪酸エステル類、落花生油もしくはヒマシ油などの植物油、スクアレン等の動物油またはポリエチレングリコールなどの溶媒が挙げられる。増粘剤およびゲル化剤としては、軟パラフィン、ステアリン酸アルミニウム、セトステアリルアルコール、ポリエチレングリコール、羊毛脂、蜜蝋、カルボキシポリメチレンおよびセルロース誘導体および/またはモノステアリン酸グリセリル等の非イオン性乳化剤が挙げられる。

ローション剤には通常0.01~10w/w%の本発明の化合物が含まれ、水性または油性基剤で処方してもよく、一般に乳化剤、安定剤、分散剤、沈殿防止剤または、増粘剤を含んでいてもよい。

外用散剤には通常0.01~10w/w%の本発明の化合物が含まれ、好適な粉末基剤、 例えばタルク、乳糖またはデンプンによって形成してもよい。点滴薬は水性また は非水性基剤で処方してもよく、分散剤、可溶化剤、沈殿防止剤または防腐剤を 含んでいてもよい。

スプレー剤は、例えば好適な液化噴射剤を使用して、水溶液もしくは懸濁液と して、または計量用量吸入器のような加圧パックから送達されるエアゾルとして 処方してもよい。

吸入に適したエアゾル剤は、懸濁液または溶液のいずれかであってよく、一般 に本発明の化合物およびフルオロカーボンもしくは水素含有クロロフルオロカー 5

10

15

ボンまたはそれらの混合物などの適切な噴射剤、特にヒドロフルオロアルカン、特に1, 1, 1, 2ーテトラフルオロエタン、1, 1, 1, 2, 3, 3, 3ーへプタフルオローn-プロパンまたはそれらの混合物を含む。エアゾル剤は所望により界面活性剤、例えばオレイン酸またはレシチンおよび共溶媒、例えばエタノールなどの当技術分野で十分公知のさらなる調剤賦形剤を含んでもよい。

吸入器もしくは通気器で用いられる、例えばゼラチンのカプセルまたはカートリッジは、本発明で用いられる化合物を吸入するための粉末混合物および乳糖またはデンプンなどの好適な粉末基剤を含有して処方してもよい。それぞれのカプセルまたはカートリッジには通常  $20 \mu g \sim 10 m g$  の本発明の化合物が含まれる。又は別法として、本発明で用いられる化合物は乳糖などの賦形剤を伴わずに提供してもよい。

発明の局所投与用薬剤中、本発明に用いられる有効化合物の割合は、製造される製剤の形態にもよるが、一般に $0.001\sim10$ 重量%であり、好ましくは $0.005\sim1$ %である。また、吸入または通気用散剤において用いられる割合は、 $0.1\sim5$ %の範囲内である。

エアゾル剤は好ましくは、それぞれの計量用量またはエアゾルの「ひと吹きの量」には、本発明で用いられる化合物が $20\mu g \sim 2000\mu g$ 、好ましくは約  $20\mu g \sim 500\mu g$ 含まれる。投与は1日に1回または1日に数回、例えば2、3、4または8回でよく、例えば各回1、2または3用量を与える。

20 本発明の医薬組成物はまた、他の治療上有効な薬剤と組み合わせて使用してもよい。例えば、抗喘息薬として用いられる場合は、これをβ2ーアドレナリン受容体アゴニスト、抗ヒスタミン剤または抗アレルギー剤、特にβ2ーアドレナリン受容体アゴニスト等と組み合わせて使用することができる。かかる組合せの個々の化合物は、医薬製剤を個別にまたは組み合わせて、逐次または同時のいずれかで投与してもよい。

## 実施例

以下に実施例及び参考例を挙げて本発明を詳細に説明するが、本発明はもとよりこれに限定されるものではない。

## 参考例1

5

2-ブトキシアデニン(2-Butoxyadenine)の合成

ナトリウム 13.56 g (590 mmol)をn-ブタノール 480 mlに溶解させた後、2-クロロアデニン(2-chloroadenine) 4.0 g (23.59 mmol)を加え、140℃で19時間撹拌した。放冷し、水 400 ml加え30分撹拌した後、有機層を分離、濃縮した。残渣に水400 ml加え、濃塩酸で中和、析出固体を濾取、エタノールで洗浄し、3.72 g (17.97 mmol)の白色固体として標記化合物を得た。収率 76%。参考例 2

メチル 3 ーブロモメチルベンゾエート(Methyl 3-bromomethylbenzoate)の合成
3-ブロモメチルベンゾイルクロリド(3-bromomethylbenzoyl chloride) 1.96 g
(10.37 mmol)をメタノール 20 mlに溶解し、トリエチルアミン 1.5 mlを加えて
室温で1時間撹拌した。飽和炭酸水素ナトリウム水溶液にあけ、ジクロロメタン
抽出を行い有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮し、1.90 g (10.29 mmol)の無色オイルとして標記化合物を得た。収率97%。

15 参考例3

20

2ーブトキシー 9ー(3ーメトキシカルボニルベンジル)アデニン(2-Butoxy-9-(3-methoxycarbonylbenzyl)adenine)の合成

参考例1で得られた2-ブトキシアデニン(2-Butoxyadenine) 0.66 g (3.19 mmol)、炭酸カリウム 0.80 g (5.79 mmol)をDMF 40 mlに加えた後、参考例2で得られた化合物 1.99 g (10.78 mmol)を加え室温で18時間撹拌した。溶媒を留去後、残渣を水にあけジクロロメタン抽出、有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮した。残渣をカラムクロマトグラフィー(SiO<sub>2</sub> 20g、溶出溶媒:CHCl<sub>3</sub>/MeOH=300/1~50/1)で精製し、0.50 g (1.41 mmol)の白色固体として標記化合物を得た。収率44%。

25 参考例 4

8 ーブロモー 2 ーブトキシー 9 ー (3 ーメトキシカルボニルベンジル)アデニン (8-Bromo-2-butoxy-9-(3-methoxycarbonylbenzyl)adenine)の合成 参考例3で得られた2-Butoxy-9-(3-methoxycarbonylbenzyl)adenine 0.41 g (1.54 mmol)、酢酸ナトリウム 1.14 g (13.90 mmol)を50mlの酢酸に溶解させた

後、臭素 0.1 ml (7.7 mmol)を加え、室温で5時間撹拌した。溶媒を留去後、残 渣を水にあけジクロロメタン抽出、有機層を飽和重曹水、飽和亜硫酸水素ナトリ ウム水溶液、飽和食塩水の順に洗った後無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮し、 0.45 g (1.04 mmol)の黄色タールとして標記化合物を得た。収率90%。

5 参考例 5

2-ブトキシー9-(3-カルボキシベンジル)-8-メトキシアデニン(2-Butoxy-9-(3-carboxybenzy1)-8-methoxyadenine)の合成

Na 0.49 g (21.30 mmol)をメタノール 50 mlに溶解させた後、参考例4で得られた8-Bromo-2-butoxy-9-(3-methoxycarbonylbenzyl)adenine 0.22 g (0.51

10 mmol)を加え、30 時間還流撹拌した。放冷後、濃塩酸で中和し濃縮した。残渣を水にあけ析出個体を濾別、メタノールで洗浄し、0.13 g (0.35 mmol)の白色固体として標記化合物を得た。収率69%。

#### 参考例6

2-n-Jチルアミノアデニン(2-n-Butylaminoadenine)の合成

15 オートクレーブ(200 mL)に2-クロロアデニン(6.0 g, 35.4 mmol)とn-ブチルアミン(30 mL)を加え、130℃で150時間反応させた。反応液を減圧濃縮した後、残渣に水を注入し固体を析出させた。析出固体を塩化メチレン、メタノールで順次洗浄して、2.08 gの黄橙色粉末固体として標記化合物を得た。収率30%。参考例7

20 9 ーベンジルー 2 ー(2ーヒドロキシエチルアミノ)アデニン(9-benzy1-2-(2-hydroxyethylamino)adenine)の合成

9-ベンジル-2-クロロアデニン(9-benzy1-2-chloroadenine) 1.0 g (3.8 mmol) を2-アミノエタノール 8 ml中、110℃で4時間撹拌した。反応物に水100 mlを加え、析出固体を濾取し、1.1 g(3.8 mmol)の白色固体として標記化合物を得た。

25 収率 100%。

## 参考例8

9 ーベンジルー8ーブロモー2ー(2ーヒドロキシエチルアミノ)アデニン(9-benzyl-8-bromo-2-(2-hydroxyethylamino)adenine)の合成

参考例7で得られた9-benzyl-2-(2-hydroxyethylamino)adenine 100 mg (0.35

mmol)の酢酸溶液に2.0 M 臭素/酢酸溶液0.18 ml (0.36 mmol)を加え、室温で3時間撹拌した。反応物に水3 mlを加えた後、氷冷下40%水酸化ナトリウム水溶液で中和し、析出固体を濾取し、130 mg (0.36 mmol)の白色固体として標記化合物を得た。収率 100%。

5 参考例 9

2-(2-ヒドロキシエチルアミノ $)-9-\{(6-$ メチル-3-ピリジル)メチル $\}$ アデニン(2-(2-hydroxyethylamino $)-9-\{(6-$ methyl-3-pyridyl)methyl $\}$ adenine)の合成

参考例7と同様の方法で標記化合物を得た。

10 参考例10

8 ープロモー 2-(2-)ドロキシエチルアミノ)  $-9-\{(6-)$ メチル-3-ピリジル)メチル $\}$ アデニン(8-bromo-2-(2-hydroxyethylamino)  $-9-\{(6-)$ methyl $\}$ adenine)の合成

参考例8と同様の方法で標記化合物を得た。

15 参考例11

20

2-(2-ヒドロキシエトキシ)-9-{(6-メチル-3-ピリジル)メチル}アデニン(2-(2-hydroxyethoxy)-9-{(6-methyl-3-pyridyl)methyl}adenine)の合成ナトリウム 2.1 g (91 mmol)をエチレングリコール 30 mlに溶解させた後、2-クロロ-9-{(6-メチル-3-ピリジル)メチル}アデニン(2-chloro-9-{(6-methyl-3-pyridyl)methyl}adenine) 3.0 g (11 mmol)を加え、100℃で3時間撹拌した。放冷後、水 80 mlを加え、析出固体を濾取し、3.1 g (10 mmol)の白色固体として標記化合物を得た。収率 94%。

参考例12

8-ブロモ-2-(2-ヒドロキシエトキシ)-9-{(6-メチル-3-ピリジ

25 ル)メチル}アデニン(8-bromo-2-(2-hydroxyethoxy)-9-{(6-methyl-3-pyridyl)methyl}adenine)の合成

参考例8と同様の方法で標記化合物を得た。

参考例13

2-(2-)ドロキシエトキシ) -8-メトキシ-9-{(6-メチル-3-ピリジ

ル)メチル}アデニン(2-(2-hydroxyethoxy)-8-methoxy-9-{(6-methy1-3-pyridy1)methy1}adenine)の合成

参考例12で得られた8-bromo-2-(2-hydroxyethoxy)-9-{(6-methy1-3-pyridy1)methy1}adenine 2.3 g (7.7 mmo1)を1N水酸化ナトリウム水溶液(30 m1)とメタノール(30 m1)の混合溶媒に懸濁させた後、100℃で10時間撹拌した。 反応物に水を加え、クロロホルムで抽出し、有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥した後濃縮し、670 mg (2.0 mmo1)の淡黄色固体として標記化合物を得た。収率 26%。

## 参考例14

5

 $2-\{2-(N,N-ジメチルアミノカルボニルオキシ)エトキシ\}-8-メトキシ$   $-9-\{(6-メチル-3-ピリジル)メチル\}アデニン(2-\{2-(N,N-dimethylaminocarbonyloxy)ethoxy\}-8-methoxy-9-<math>\{(6-methyl-3-pyridyl)methyl\}$ adenine)の合成

参考例13で得られた2-(2-hydroxyethoxy)-8-methoxy-9-{(6-methyl-3-pyridyl)methyl}adenine 200 mg (0.61 mmol)、ジメチルアミノピリジン 5 mg (0.4 mmol)、N, N-ジイソプロピルエチルアミン 0.32 mmol (1.8 mmol)のピリジン 2 mlとジメチルホルムアミド 2 mlの混合溶媒の溶液に氷冷下、N, N-ジメチルカルバモイルクロライド 1.1 ml (12 mmol)を加え21時間撹拌した。反応物に水を加え、クロロホルムで抽出し、有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥した後濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製し、66 mg (0.16 mmol)の白色固体として標記化合物を得た。収率27%。

# 参考例15

9 ーベンジルー 8 ーヒドロキシー 2 ーチオアデニン (9-benzyl-8-hydroxy-2-thioadenine) の合成

25 アミノマロノニトリル p-トルエンスルホネート 45 g(178 mmol)をテトラヒドロフランに加えた後、ベンジルイソシアネート25 g(188 mmol)、N,N-ジイソプロピルエチルアミン23.5 ml(130 mmol)を加え、室温で14時間攪拌した。溶媒を留去後、残渣を水にあけ酢酸エチル抽出、有機層を無水硫酸ナトリウムで乾燥後濃縮した。残渣にテトラヒドロフラン、1N水酸化ナトリウム水溶液を加え、

50℃で20分間攪拌し、15%硫酸水素カリウム水溶液で中和し、析出した結晶を濾取した。結晶をテトラヒドロフランに加え、ベンゾイルイソチオシアネート41 m1 (305 mmo1)を滴下し、室温で一晩攪拌した後、溶媒を留去した。残渣にエーテルを加え結晶を濾取し、テトラヒドロフランと2N水酸化ナトリウム水溶液の混合溶媒中で50時間還流した後、10%硫酸水素カリウム水溶液で中和し、析出した結晶を濾取、酢酸エチルから再結晶し、白色粉末固体として標題化合物を得た。

参考例16

5

15

20

2-(2,3-ジヒドロキシプロピルアミノ) $-9-\{(6-メチル-3-$ ピリジル)メチル $\}$ アデニン $(2-(2,3-dihydroxypropylamino)-9-\{(6-methyl-3-$ 

10 pyridyl)methyl}adenine)の合成

参考例7と同様の方法で標記化合物を得た。

#### 参考例17

8 ープロモー 2-(2,3-ジヒドロキシプロピルアミノ $)-9-\{(6-$ メチルー 3-ピリジル)メチル $\}$ アデニン(8-bromo-2-(2,3-dihydroxypropylamino $)-9-\{(6-$ methy1-3-pyridy1) methy $1\}$  adenine)の合成

参考例10と同様の方法で標記化合物を得た。

## 参考例18

2-(2,3-ジヒドロキシプロピルアミノ)-8-メトキシ $-9-\{(6-$ メチル-3-ピリジル)メチル $\}$ アデニン(2-(2,3-dihydroxypropylamino)-8-methoxy $-9-\{(6-$ methy1-3-pyridy1)methy $1\}$ adenine)の合成

参考例13と同様の方法で標記化合物を得た。

### 参考例19

8 ー メトキシー 9 ー $\{(6 -$ メチルー 3 -ピリジル) メチル $\}$  ー  $2 - \{(2 -$  オキソー 1 , 3 -ジオキソランー 4 -イル) メチルアミノ $\}$ アデニン (8-methoxy-9- $\{(6 -$ 

25 methyl-3-pyridyl) methyl $\}$ -2- $\{(2-\infty-1, 3-\operatorname{dioxolan}-4-$ 

yl)methylamino}adenine)の合成

参考例18で得られた2-(2,3-dihydroxypropylamino)-8-methoxy-9-{(6-methyl-3-pyridyl)methyl}adenine 230 mg (0.64 mmol)、4ージメチルアミノピリジン5 mg (0.04 mmol)、トリエチルアミン 0.02 ml (0.14 mmol)のジメチルホルムア

ミド 2 ml 溶液に50℃の油浴下、二炭酸-ジ-t-ブチル 410 mg (1.9 mmo1)を加え 14時間撹拌した。反応物を濃縮し、残渣を分取薄層クロマトグラフィーで精製することで64 mg (0.17 mmo1)の白色固体として標記化合物を得た。収率26%。 参考例 2 0

9-ベンジル-8-ヒドロキシ-2-(2-ヒドロキシエトキシ) アデニン (9-Benzy1-8-

5 9 ーベンジルー 2 ーメトキシカルボニルメトキシアデニン (9-Benzyl-2-methoxycarbonylmethoxyadenine) の合成

hydroxy-2-(2-hydroxyethoxy) adenine) 0.39 g (1.37 mmol)、PDC(Pyridinium dichromate) 5.28 g (14.03 mmol)をDMF 14 mlに加え、室温で23時間攪拌した。 飽和塩化アンモニウム水溶液に反応液をあけ、クロロホルム抽出、有機層を濃縮した。得られた残渣をメタノール100 mlに加えた後に硫酸5 mlを加え、還流下3 時間加熱撹拌した。氷浴下飽和重曹水で中和後、クロロホルム抽出、有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー(SiO<sub>2</sub> 20g、溶出溶媒:CHCl<sub>3</sub>/MeOH=300/1~100/1)で精製することで0.12 g (0.38 mmol)の白色固体として標記化合物を得た。

### 参考例21

10

15

20

25

9 — ベンジル — 8 — ブロモー 2 — メトキシカルボニルメトキシアデニン (9 — Benzyl – 8 – bromo – 2 – methoxycarbonyl methoxyadenine) の合成

参考例20で得られた9-ベンジル-2-メトキシカルボニルメトキシアデニン(9-Benzyl-2-methoxycarbonylmethoxyadenine 0.12 g (0.38 mmol)、酢酸ナトリウム 57 mg (0.69 mmol)を6 mlのクロロホルムに溶解させた後、氷浴下臭素 92 mg (0.58 mmol)を加え、室温で5時間撹拌した。溶媒を留去後、残渣を水にあけクロロホルム抽出、有機層を飽和重曹水、10% チオ硫酸ナトリウム水溶液、飽和食塩水の順に洗った後無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー(SiO<sub>2</sub> 20g、溶出溶媒:CHCl<sub>3</sub>/MeOH=200/1)で精製することで0.10 g (0.25 mmol)の白色固体として標記化合物を得た。

### 参考例22

2-(2-メトキシカルボニルエチル)アデニン(2-(2-methoxycarbonylethyl)adenine)の合成

実施例61で得られた9-ベンジル-2-(2-メトキシカルボニルエチル)アデニン(9-Benzy1-2-(2-methoxycarbonylethyl)adenine)0.29 g (0.93 mmol)、20% Pd(OH)<sub>2</sub>/C 0.32 gをイソプロパノール 8 ml、ギ酸 8 mlの混合溶媒に加え、2 atmの水素雰囲気下70℃で40時間攪拌した。濾過後、濾液を濃縮することで0.23 g(0.86 mmol)の白色固体として標記化合物を得た。

参考例23

5

10

15

20

25

 $2-(2-メトキシカルボニルエチル)-9-\{(6-メチル-3-ピリジル)メチル}アデニン(2-(2-methoxycarbonylethyl)-9-{(6-methyl-3-pyridyl)methyl}adenine)の合成$ 

参考例22で得られた2-(2-メトキシカルボニルエチル)アデニン(2-(2-methoxycarbonylethyl)adenine)313 mg (1.51 mmol)、炭酸カリウム 0.44 g (3.18 mmol)をDMF 40 mlに加え70℃で1時間攪拌した後に室温に戻し、6-methyl-3-pyridylmethylchloride hydrochloride 0.38 g (2.13 mmol)を加え室温で15時間撹拌した。溶媒を留去後、残渣を水にあけクロロホルム抽出、有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮した。残渣をカラムクロマトグラフィー(SiO<sub>2</sub> 20g、溶出溶媒: CHCl<sub>3</sub>/MeOH=100/1~30/1)で精製し、358 mg (1.15 mmol)の白色固体として標記化合物を得た。

参考例24

8 ーブロモー 2-(2-メトキシカルボニルエチル $)-9-\{(6-$ メチル-3-ピリジル)メチル $\}$ アデニン(8-bromo-2-(2-methoxycarbonylethyl $)-9-\{(6-$ methyl-3-pyridyl) methyl $\}$  adenine)の合成

参考例23で得られた2-(2-メトキシカルボニルエチル)-9-{(6-メチル-3-ピリジル)メチル}アデニン(2-(2-methoxycarbonylethyl)-9-{(6-methyl-3-pyridyl)methyl}adenine)70 mg (0.21 mmol)、酢酸ナトリウム 0.35 g (4.27 mmol)を8mlの酢酸に溶解させた後、臭素 0.34 g (2.13 mmol)を加え、70℃で9時間撹拌した。溶媒を留去後、残渣を水にあけジクロロメタン抽出、有機層を飽和重曹水、飽和チオ硫酸ナトリウム水溶液、飽和食塩水の順に洗った後無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー(SiO<sub>2</sub> 20g、溶出溶媒: CHCl<sub>3</sub>/MeOH=100/1~40/1)で精製し、31 mg (0.076 mmol)の淡黄色固体と

**WO** 2004/029054

43

して標記化合物を得た。

### 参考例25

5

10

2-ブトキシ-8-ヒドロキシ-9-(5-ヒドロキシメチルフルフリル)アデニン(2-Butoxy-8-hydroxy-9-(5-methoxycarbonylfurfuryl)adenine)の合成

水素化リチウムアルミニウム54 mg(1.42 mmo1)をTHF 4 mlに加え、氷浴下、実施例15で得られた2-ブトキシ-8-ヒドロキシ-9-(5-メトキシカルボニルフルフリル)アデニン(2-Butoxy-8-hydroxy-9-(5-methoxycarbonylfurfuryl) adenine)62 mg(0.17 mmo1)のTHF 10 ml溶液を滴下し、室温で1時間撹拌した。氷浴下水 54  $\mu$  1、1N 水酸化ナトリウム水溶液 162  $\mu$  1、水 162  $\mu$  1の順に加えた。反応液を濾過、濾液を濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー(SiO<sub>2</sub> 20g、溶出溶媒:CHCl<sub>3</sub>/MeOH=30/1~20/1)で精製し、50 mg(0.15 mmo1)の白色固体として標記化合物を得た。

### 参考例26

2 ーブトキシー 9 ー (5 ーシアノメチルフルフリル) ー 8 ーヒドロキシアデニン (2-Butoxy-9-(5-cyanomethylfurfuryl) -8-hydroxyadenine)の合成 参考例25で得られた2-ブトキシー8-ヒドロキシー9-(5-ヒドロキシメチルフルフリル)アデニン(2-Butoxy-8-hydroxy-9-(5-hydroxymethylfurfuryl)adenine)42 mg (0.13 mmol)をクロロホルム10 mlに溶解させた後に塩化チオニル 0.2 mlを加え、還流下2時間攪拌した。溶媒を留去し得られた残渣をDMF 5 mlに溶かした後 にシアン化ナトリウム35 mg (0.71 mmol)を加え室温で4時間撹拌した。溶媒を留去後残渣を水にあけ、1N 塩酸で中和後クロロホルム抽出、有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー(SiO<sub>2</sub> 20g、溶出溶媒: CHC1<sub>3</sub>/MeOH=50/1~30/1)で精製し、31 mg (0.091 mmol)の白色固体とし

#### 25 参考例 2 7

て標記化合物を得た。

3,4-ジメトキシカルボニルベンジルブロマイド(3,4-

Dimethoxycarbonylbenzyl bromide)の合成

3,4-Dimethoxycarbonyltoluene 5.28 g (25.36 mmol)を四塩化炭素 250 mlに加えた後に、N-Bromosuccinimide 6.33 g (35.56 mmol)、Benzoylperoxide 0.53

g(2.19 mmol)を加え還流下10時間攪拌した。溶媒を留去した後に残渣を水にあけエーテル抽出した。合わせた有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮、残渣をカラムクロマトグラフィー(SiO $_2$ 250 g、溶出溶媒: Hexane/CHCl $_3$ =10/1~ CHCl $_3$ 0み)で精製し、2.05 g(7.14 mmol)の無色透明油状物質として標記化合物を得た。

参考例28

5

10

15

25

2 ーブトキシー 9 ー(3,4 ージメトキシカルボニルベンジル)アデニン(2-Butoxy-9-(3,4-dimethoxycarbonylbenzyl)adenine)の合成

参考例1で得られた2-ブトキシアデニン(2-Butoxyadenine) 0.50 g (2.41 mmo1)、炭酸カリウム 0.25 g (1.81 mmo1)をDMF 12 m1に加え、70℃で1時間攪拌した後に室温に戻し、参考例27で得られた3,4-ジメトキシカルボニルベンジルブロマイド(3,4-Dimethoxycarbonylbenzyl bromide) 1.99 g (10.78 mmo1)を加えさらに室温で9時間撹拌した。溶媒を留去後、残渣を水にあけクロロホルム抽出、有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮した。残渣をカラムクロマトグラフィー(SiO<sub>2</sub> 20g、溶出溶媒: CHCl<sub>3</sub>/MeOH=300/1~100/1)で精製し、775 mg (1.88 mmo1)の淡黄色固体として標記化合物を得た。

参考例29

2ーブトキシー 9ー $\{(6-$ メトキシカルボニルー 3-ピリジル)メチル $\}$  - 8-メトキシアデニン(2-Butoxy-8-methoxy-9- $\{(6-$ methoxycarbony1-3-

20 pyridyl)methyl}adenine)の合成

2-ブトキシ-9-{(6-カルボキシ-3-ピリジル)メチル}-8-メトキシアデニン(2-Butoxy-9-{(6-carboxy1-3-pyridy1)methy1}-8-methoxyadenine)87 mg (0.23 mmo1)、炭酸カリウム32 mg (0.24 mmo1)、ヨウ化メチル 66 mg (0.46 mmo1)を DMF 10 mlに加え、室温で3時間撹拌した。溶媒を留去後、残渣を水にあけクロロホルム抽出、有機層を飽和食塩水で洗浄、無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮し、カラムクロマトグラフィー(SiO<sub>2</sub> 20g、溶出溶媒: CHCl<sub>3</sub>/MeOH=100/1)で精製することで78 mg (0.20 mmo)の黄色タール状物質として標記化合物を得た。

参考例30

 $2-ブトキシ-9-\{(6-チオー3-ピリジル)メチル\}-アデニン(2-Butoxy-9-$ 

{6-thio-3-pyridyl}methyl)adenine)の合成

2-ブトキシ-9-{(6-クロロ-3-ピリジル)メチル}-8-ヒドロキシアデニン2-Butoxy-9-{6-chloro-3-pyridyl}methyl}-8-hydroxyadenine 1.00 g(3.00 mmol)、70% NaSH nH<sub>2</sub>0 3.40 g をDMF 35 mlに加え、120℃で9時間攪拌した。溶媒を留去後残渣を水にあけ濃塩酸で中和後析出固体をろ別、得られた固体を水、クロロホルムの順に洗浄した後に加熱真空乾燥することで 0.98 g (2.97 mmol)の黄色固体として標記化合物を得た。

参考例31

5

15

20

25

2-ブトキシー9-{(6-( $\gamma-$ ブチロラクトニル)チオー3-ピリジル)メチル} アデニン(2-Butoxy-9-{6-( $\gamma-$ butyrolactonyl)thio-3-pyridyl}methyl)adenine) の合成

参考例30で得られた2-ブトキシー9-{(6-チオー3-ピリジル)メチル}アデニン(2-Butoxy-9-{6-thio-3-pyridyl}methyl) adenine) 0. 25 g (0.76 mmol)、炭酸カリウム 78 mg (0.51 mmol)、 $\alpha$ -bromo- $\gamma$ -butyrolactone 190 mg (1.15 mmol)をDMF 18 mlに加え、室温で17時間攪拌した。溶媒を留去後、残渣を水にあけクロロホルム抽出、有機層を飽和食塩水で洗浄、無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮し、カラムクロマトグラフィー(SiO<sub>2</sub> 10g、溶出溶媒: CHCl<sub>3</sub>/MeOH=200/1~50/1)で精製することで0.31 g (0.75 mmol)の白色固体として標記化合物を得た。参考例 3 2

8 ーブロモー 2 ーブトキシー 9 ー  $\{4-(\gamma-7)$  チロラクトニロキシ)ベンジルアデニン (8-bromo-2-butoxy-9- $\{4-(\gamma-7)\}$  チロチングル)アデニン (8-bromo-2-butoxy-9- $\{4-(\gamma-7)\}$  チングル)アデニン (8-Bromo-2-butoxy-9- $\{4-(\gamma-7)\}$  チングル)アデニン (8-Bromo-2-butoxy-9- $\{4-(\gamma-7)\}$  ター (8-Bromo-1) ター (8-B

5

15

2-(2-メトキシエトキシ)アデニン(2-(2-Methoxyethoxy) adenine)の合成 ナトリウム 3.00 g (130 mmol)を2-メトキシエタノール 150mlに溶解させた後、 2-クロロアデニン(2-chloroadenine) 3.00 g (17.69 mmol)を加え、8時間加熱還 流した。放冷し、水 400 ml加え、濃塩酸で中和、析出固体を濾取、メタノール で洗浄し、3.06 g (14.48 mmol)の白色固体として標記化合物を得た。収率 73%。 参考例 3.4

9 -(3-メトキシカルボニルメチルベンジル) -2-(2-メトキシエトキシ) アデニン(9 -(3-Methoxycarbonylmethylbenzyl) -2-(2-methoxyethoxy) adenine) の合成

10 参考例33で得られた2-(2-メトキシエトキシ)アデニン(2-(2-

Methoxyethoxy) adenine) 0.19 g (0.90 mmol)、炭酸カリウム 0.87 g (6.30 mmol)をDMF 10 mlに加え60 ℃に加熱し、1.5時間撹拌した。室温に戻した後、メチル3-ブロモメチルフェニルアセテート (methyl 3-bromomethylphenylacetate ) 0.44 g (1.80 mmol)を加え室温で1.5時間撹拌した。溶媒を留去後、残渣を5%クエン酸水溶液にあけクロロホルム抽出、有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮した。残渣をカラムクロマトグラフィー(SiO₂ 6.0g、溶出溶媒:CHCl₃/MeOH=200/1~50/1)で精製し、0.23 g (0.63 mmol)の淡黄色固体として標記化合物を得た。収率70%。

参考例35

20 8 ープロモー 9 ー (3 ーメトキシカルボニルメチルベンジル) ー 2 ー (2 ーメトキシエトキシ)アデニン (8-Bromo-9-(3-methoxycarbonylmethylbenzyl)-2-(2-methoxyethoxy) adenine) の合成

参考例34で得られた 9-(3-メトキシカルボニルメチルベンジル)-2-(2-メトキシエトキシ)アデニン(9-(3-Methoxycarbonylmethylbenzyl)-2-(2-

25 methoxyethoxy) adenine) 0. 23 g (0.63 mmol)、酢酸ナトリウム 0.093 g (1.13 mmol)を10 mlのクロロホルムに溶解させた後、臭素 0.15 g (0.95 mmol)を加え、室温で3時間撹拌した。溶媒を留去後、残渣を水にあけクロロホルム抽出、有機層を飽和重曹水、飽和亜硫酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水の順に洗った後無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー(Si0。

7.0g、溶出溶媒 :  $CHC1_3/MeOH=100/0\sim200/1$ ) で精製し、0.22 g (0.50 mmo1) の 褐色固体として標記化合物を得た。収率79%。

参考例36

5

10

15

20

25

参考例38

2 ーブチルアミノー 9 ー(3 ーメトキシカルボニルメチルベンジル)アデニン(2-Butylamino-9-(3-methoxycarbonylmethylbenzyl)adenine)の合成

参考例6で得られた2-ブチルアデニン(2-Butylaminoadenine) 0.21 g (1.00 mmol)、炭酸カリウム 0.69 g (5.00 mmol)をDMF 7 mlに加え、メチル 3-ブロモメチルフェニルアセテート(methyl 3-bromomethylphenylacetate) 0.49 g (2.00 mmol)を加え室温で2時間撹拌した。溶媒を留去後、残渣を5%クエン酸水溶液にあけクロロホルム抽出、有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮した。残渣をカラムクロマトグラフィー(SiO<sub>2</sub> 6.3g、溶出溶媒:CHCl<sub>3</sub>/MeOH=100/0~50/1)で精製し、0.23 g (0.61 mmol)の白色固体として標記化合物を得た。収率61%。参考例 3 7

8 ープロモー 2 ープチルアミノー 9 ー (3 ーメトキシカルボニルメチルベンジル) アデニン (8-Bromo-2-butylamino-9-(3-methoxycarbonylmethylbenzyl) adenine) の合成

参考例36で得られた2-ブチルアミノ-9-(3-メトキシカルボニルメチルベンジル)アデニン(2-Butylamino-9-(3-methoxycarbonylmethylbenzyl)adenine)0.23 g (0.61 mmol)を10 mlのクロロホルムに溶解させた後、臭素 0.15 g (0.92 mmol)を加え、室温で1時間撹拌した。溶媒を留去後、残渣を水にあけクロロホルム抽出、有機層を飽和重曹水、飽和亜硫酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水の順に洗った後無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮し、0.23 g (0.51 mmol)の淡黄色固体として標記化合物を得た。収率83%。

2 ークロロー 9 ー(3 ーメトキシカルボニルメチルベンジル)アデニン(2-Chloro-

9-(3-methoxycarbonylmethylbenzyl)adenine)の合成

2-クロロアデニン(2-Chloroadenine) 1.70 g (10.0 mmol)、炭酸カリウム 9.67 g (70.0 mmol)をDMF 35 mlに加え60 ℃に加熱し、1.5時間撹拌した。室温に戻した後、メチル 3-ブロモメチルフェニルアセテート(methyl 3-

bromomethylphenylacetate) 3.16 g (13.0 mmol)を加え室温で1.5時間撹拌した。 溶媒を留去後、クロロホルム50 mlを加え、固体を析出させ、析出固体を水で洗 浄することにより、2.13 g (6.41 mmol)の淡黄色固体として標記化合物を得た。 収率64%。

### 5 参考例39

8 ーブロモー 2 ークロロー 9 ー (3 ーメトキシカルボニルメチルベンジル)アデニン(8-Bromo-2-chloro-9-(3-methoxycarbonylmethylbenzyl)adenine)の合成参考例38で得られた2-クロロー9-(3-メトキシカルボニルメチルベンジル)アデニン(2-Chloro-9-(3-methoxycarbonylmethylbenzyl)adenine)2.00 g (6.03 mmol)、酢酸ナトリウム 2.95 g (36.0 mmol)を100 mlのクロロホルムに溶解させた後、臭素 4.79 g (30.0 mmol)を加え、室温で5時間撹拌した。溶媒を留去後、残渣を水にあけクロロホルム抽出、有機層を飽和重曹水、飽和亜硫酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水の順に洗った後無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮し、1.78 g (4.34 mmol)の褐色固体として標記化合物を得た。収率72%。

#### 15 参考例40

メチル 2-(4-ブロモメチル)フェニルプロピオネート(Methyl 2-(4-bromomethyl)phenylpropionate)の合成

氷冷下メタノール 100 mlに塩化チオニル 5.80 ml (80 mmo1)を加え、1時間

撹拌した後、2-(4-ブロモメチル)フェニルプロピオン酸(2-(4-bromomethyl)
 phenylpropionic acid) 4.86 g (20 mmol)のメタノール溶液 30 mlを滴下した。
 室温で2時間撹拌した後、溶媒を留去、水を加えて酢酸エチルで抽出した。有機層を5%炭酸ナトリウム水溶液、5%食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー(ヘキサン-酢酸エチル)で精製することで4.71 g (18.3 mmol)の無色オイルとして標記化合物を得た。収率92%。

#### 25 参考例41

エチル  $\alpha$ ,  $\alpha$  -ジメチルーm-トリルアセテート(Ethyl  $\alpha$ ,  $\alpha$  -dimethyl-m-tolylacetate)の合成

エチル m-トリルアセテート(Ethyl m-tolylacetate)7.12 g (40 mmol)、ヨードメタン 14.20 g (100 mmol)のTHF溶液 300 mlに-80℃でt-ブトキシカリウム

11.22g (50 mmo1)を加えた後、室温で3時間撹拌した。飽和塩化アンモニウム水溶液200 mlを加えた後、溶媒を留去、クロロホルムで抽出した。有機層を食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー(ヘキサン-酢酸エチル)で精製することで4.92 g (23.9 mmo1)の無色オイルとして標記化合物を得た。収率84%。

### 参考例42

5

10

15

エチル  $\alpha$ ,  $\alpha$  - ジメチルーm - ブロモメチルフェニルアセテート (Ethyl  $\alpha$ ,  $\alpha$  - dimethyl-m-bromomethylphenylacetate ) の合成

参考例41で得られたエチル  $\alpha$ ,  $\alpha$ -ジメチル-m-トリルアセテート(Ethyl  $\alpha$ ,  $\alpha$  -dimethyl-m-tolylacetate) 4.12 g (20 mmol)の四塩化炭素溶液 140 mlにN-ブロモスクシンイミド 3.56 g (20 mmol)及び、過酸化ベンゾイル 100 mg (0.41 mmol)を加え、3時間加熱還流した。反応液に5%亜硫酸水素ナトリウム水溶液を加え有機層を分離し、食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー(ヘキサン-酢酸エチル)で精製することで4.62 g の無色オイルとして標記化合物を得た。

#### 参考例43

メチル 4-(2-ブロモエチル)ベンゾエート(Methyl 4-(2-bromoethyl) benzoate)の合成

氷冷下メタノール 100 mlに塩化チオニル 5.80 ml (80 mmol)を加え、1時間 撹拌した後、4-(2-ブロモエチル)安息香酸(4-(2-bromoethyl) benzoic acid) 4.58 g (20 mmol)のメタノール溶液 30 mlを滴下した。室温で2時間撹拌した後、溶媒を留去、水を加えて酢酸エチルで抽出した。有機層を5%炭酸ナトリウム水溶液、5%食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮し、4.79 g (18.3 mmol)の無色オイルとして標記化合物を得た。収率99%。

25

参考例40と同様の方法で、以下の参考例44~46の化合物を得た。

## 参考例44

メチル oートリルアセテート (Methyl o-tolylacetate) (4.36 g (26.6 mmol)収率89%)

### 参考例45

メチル pートリルアセテート (Methyl p-tolylacetate) (4.42 g (27.0 mmol)収率90%)

#### 参考例46

5 メチル 2ーフルオロー5ーメチルベンゾエート (Methyl 2-fluoro-5-methylbenzoate)

(3.07 g (18.3 mmol)収率91%)

### 参考例47

メチル 2ーメトキシー5ーメチルベンゾエート (Methyl 2-methoxy-5-

10 methylbenzoate) の合成

5-メチルサリチル酸(5-methylsalicylic acid) 3.04 g (20 mmol)のDMF溶液 100 mlに炭酸カリウム 8.28 g (60 mmol)、ヨードメタン 6.24 g (44 mmol)を氷冷下で加えた後、室温で12時間撹拌した。5%亜硫酸水素ナトリウム水溶液と酢酸エチルを加えて抽出し、有機層を5%クエン酸水溶液、5%食塩水で洗浄した。有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮し、カラムクロマトグラフィー(ヘキサン-酢酸エチル)で精製、無色オイルとして3.43 g (19.1 mmol)の標記化合物を得た。収率95%。

#### 参考例48

15

20

メチル  $\alpha$ ,  $\alpha$  - ジメチルー p - トリルアセテート (Methyl  $\alpha$ ,  $\alpha$  - dimethyl-p-tolylacetate) の合成

実施例41と同様の方法で標記化合物を得た。2.26 g (11.8 mmol)。収率75%。 参考例49

エチル (2R, S) - 3 - メチルフェニルプロピオネート (Ethyl (2R, S)-3-methylphenylpropionate) の合成

25 エチル m-トリルアセテート 3.56 g (20 mmol)のTHF溶液 300 mlにヨードメタン 3.12 g (22 mmol)を加え、-80℃でt-ブトキシカリウム 2.47 g (22 mmol)を加え、室温で3時間撹拌した。-80℃で飽和塩化アンモニウム水溶液 200 mlを加えた後、THFを留去、クロロホルムで抽出した。有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮し、カラムクロマトグラフィー(ヘキサン-酢酸エチル)で精製、

無色のオイルとして2.97 g (15.5 mmol)の標記化合物を得た。収率77%。

参考例42と同様の方法で、以下の参考例50~54の化合物を得た。

### 参考例50

5 メチル o ーブロモメチルフェニルアセテート (Methyl obromomethylphenylacetate)

## 参考例51

メチル 3 ーブロモメチルー6 ーフルオロベンゾエート (Methyl 3-bromomethyl-6-fluorobenzoate)

10 参考例 5 2

15

25

メチル 3ーブロモメチルー6ーメトキシベンゾエート (Methyl 3-bromomethyl-6-methoxybenzoate)

### 参考例53

メチル  $\alpha$ ,  $\alpha$  -ジメチルー p - ブロモメチルフェニルアセテート (Methyl  $\alpha$ ,  $\alpha$  -dimethyl-p-bromomethylphenylacetate)

#### 参考例54

エチル (2R, S) -3-ブロモメチルフェニルプロピオネート (Ethyl (2R, S)-3-bromomethylphenylpropionate)

#### 参考例55

20 メチル ジメトキシ (3ーメチルフェニル) アセテート (Methyl dimethoxy(3-methylphenyl)acetate) の合成

3-メチルアセトフェノン 5.0 g (37 mmol)のピリジン50 ml溶液に、二酸化セレン 7.44 g (67 mmol)を加え、3.5時間加熱還流した。析出した黒色固体を濾別し、濾液を濃塩酸で中和、エーテルで抽出することにより、3-メチルフェニルオキソ酢酸を 6.12 g (37 mmol) 得た。収率100%。次いで、得られた3-メチルフェニルオキソ酢酸 4.0 g (24 mmol)のメタノール250 ml溶液に、濃硫酸 13 mlを加え5時間加熱還流した。飽和重曹水で中和後、クロロホルムで抽出、有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮した。残渣をカラムクロマトグラフィー (SiO<sub>2</sub> 170 g、溶出溶媒: Hex/Ac0Et=200/1~10/1) で精製し、3.75 g (16.7 mmol)の

淡黄色油状物質として標記化合物を得た。収率69%。

## 参考例56

メチル ジメトキシ (3ーブロモメチルフェニル) アセテート (Methyl dimethoxy(3-bromomethylphenyl)acetate) の合成

5 参考例27と同様の方法で、標記化合物を得た。収率69%。

#### 参考例57

2-プトキシ-9-[3-(1,1,2-r)] ベンジル] アデニン (2-Butoxy-9-[3-(1,1,2-trimethoxy-2-oxoethy1)benzy1]adenine) の合成

10 参考例3と同様の方法で、淡黄色固体として標記化合物を得た。収率75%。 参考例58

8 ープロモー 2 ープトキシー 9 ー [3 ー (1, 1, 2 ートリメトキシー 2 ーオキ ソエチル)ベンジル] アデニン(8-Bromo-2-butoxy-9-[3-(1, 1, 2-trimethoxy-2-oxoethyl) benzyl]adenine)の合成

15 参考例21と同様の方法で、標記化合物を得た。収率95%。

## 実施例1

2 ープトキシー8 ーヒドロキシー9 ー(3 ーメトキシカルボニルベンジル)アデニン(2-Butoxy-8-hydroxy-9-(3-methoxycarbonylbenzyl)adenine)の合成

20 参考例5で得られた2-Butoxy-8-methoxy-9-(3-carboxybenzyl)adenine 0.60 g (1.61 mmol)をメタノール20 mlに溶かした後に硫酸1 mlを加え、1時間還流撹拌した。氷浴下、飽和重曹水で中和した後に析出固体を濾取、メタノールで洗浄し、0.48 g (1.29 mmol)の白色固体として標記化合物を得た。収率80%。

25 実施例1と同様の方法で、以下の実施例2~4の化合物を得た。

# 実施例2

2-ブトキシ-8-ヒドロキシ-9-(3-エトキシカルボニルベンジル)アデニン(2-Butoxy-8-hydroxy-9-(3-ethoxycarbonylbenzyl)adenine) 実施例3 2ーブトキシー8ーヒドロキシー9ー(3-i-プロポキシカルボニルベンジル) アデニン(2-Butoxy-8-hydroxy-9-(3-i-propoxycarbonylbenzyl)adenine) 実施例4

2ーブトキシー8ーヒドロキシー9ー $\{3-(2,2,2-1)$ フルオロエトキシカルボニル)ベンジル}アデニン(2-Butoxy-8-hydroxy-9- $\{3-(2,2,2-1)\}$  trifluoroethoxycarbonyl) benzyl $\{3-(2,2,2-1)\}$  adenine)

#### 実施例5

実施例6

15

20

25

2ープトキシー8ーヒドロキシー9ー $\{3-(2-ベンジルオキシエトキシカルボ$  ニル)ベンジル} アデニン (2-Butoxy-8-hydroxy-9- $\{3-(2-$ 

10 benzyloxyethoxycarbonyl)benzyl}adenine)の合成

参考例5で得られた2-Butoxy-9-(3-carboxybenzyl)-8-methoxyadenine 0.06g (0.16 mmol)、トリエチルアミン 0.03g (0.28 mmol)をアセトニトリル10 mlに加えた後、Benzyl 2-bromoethyl eter 0.06g (0.28 mmol)を加え50時間還流撹拌した。溶媒を留去後、残渣を水にあけジクロロメタン抽出、有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮した。得られた固体をメタノール10 ml、濃塩酸10 mlに加えて室温で18時間撹拌した。飽和重曹水で中和後ジクロロメタン抽出、有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮し、メタノールで洗浄し、0.03g (0.06 mmol)の白色固体としてを標記化合物を得た。収率38%。

2ープトキシー8ーヒドロキシー9ー $\{3-(2-$ ヒドロキシエトキシカルボニル)ベンジル}アデニン $\{2-Butoxy-8-hydroxy-9-\{3-(2-$ 

hydroxyethoxycarbonyl) benzyl} adenine)の合成

実施例5で得られた2-Butoxy-8-hydroxy-9-{3-(2-

benzyloxyethoxycarbonyl) benzyl} adenine 0.03g (0.06 mmol)、5% Pd/C 60 mg、 濃塩酸0.1 mlをTHF 30 mlメタノール 30 mlの混合溶媒に加え、水素雰囲気下、 室温で60時間撹拌した。反応液を濾過し、飽和重曹水で中和後ジクロロメタン抽 出、有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮し、残渣をカラムクロマトグラ フィー(SiO<sub>2</sub> 20g、溶出溶媒: CHCl<sub>3</sub>/MeOH=100/1~50/1) で精製、メタノールで 洗浄し、0.01 g (0.02 mmol)の白色固体としてを標記化合物を得た。収率42%。 実施例5と同様の方法で、以下の実施例7~9の化合物を得た。

実施例7

2ーブトキシー8ーヒドロキシー9ー{3-(2-ジメチルアミノエトキシカルボ

5 ニル)ベンジル}アデニン(2-Butoxy-8-hydroxy-9-{3-(2-

dimethylaminoethoxycarbonyl)benzyl}adenine)

実施例8

2ープトキシー8ーヒドロキシー9ー $\{3-(2-\pi \nu \pi J)/\pi + \pi \nu \}$  ル)ベンジル}アデニン(2-Butoxy-8-hydroxy-9- $\{3-(2-\pi \nu \pi J)/\pi + \pi \nu \}$  2ープトキシカルボニル)ベンジル}アデニン(2-Butoxy-8-hydroxy-9- $\{3-(2-\pi \nu \pi J)/\pi + \pi \nu \}$  2ープトキシカルボニル)ベンジル}アデニン(2-Butoxy-8-hydroxy-9- $\{3-(2-\pi \nu \pi J)/\pi + \pi \nu \}$  2ープトキシカルボニル)ベンジル}アデニン(2-Butoxy-8-hydroxy-9- $\{3-(2-\pi \nu \pi J)/\pi + \pi \nu \}$  2ープトキシカルボニル)ベンジル}アデニン(2-Butoxy-8-hydroxy-9- $\{3-(2-\pi \nu \pi J)/\pi + \pi \nu \}$  2ープトキシカルボニル)ベンジル}

10 morpholinoethoxycarbonyl) benzyl} adenine)

実施例9

2 ーブトキシー 8 ーヒドロキシー 9 ー {3 ー (3 ーピリジルメトキシカルボニル) ベンジル} アデニン (2-Butoxy-8-hydroxy-9-{3-(3-

pyridylmethoxycarbonyl)benzyl}adenine)

15 実施例10

2 ー ブトキシー 8 ー ヒドロキシー 9 ー $\{3-(S-)$ メチルチオカルボニル)ベンジル}アデニン(2-Butoxy-8-hydroxy-9- $\{3-(S-)\}$ 

methylthiocarbonyl)benzyl}adenine)の合成

色固体として標記化合物を得た。収率16%

参考例5で得られた2-Butoxy-9-(3-carboxybenzy1)-8-methoxyadenine 0.06 g (0.16 mmol)、Triethylamine 0.02g (0.19 mmol)をDMF 10 mlに加えた後、氷浴下Methanesulfonyl chloride 0.02g (0.19 mmol)を加え1時間撹拌し、メタンチオール0.1 ml (1.43 mmol)を加え、室温で8時間撹拌した。溶媒を留去後、残渣を水にあけジクロロメタン抽出、有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮した。得られた固体をメタノール10 ml、濃塩酸10 mlに加えて室温で18時間撹拌した。飽和重曹水で中和後ジクロロメタン抽出、有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮し、カラムクロマトグラフィー(SiO<sub>2</sub> 20g、溶出溶媒:CHCl<sub>3</sub>/MeOH=80/1~20/1)で精製、メタノールで洗浄し、0.01g (0.03 mmol)の白

実施例1と同様の方法で、以下の実施例11~12の化合物を得た。

## 実施例11

2 ープトキシー 8 ーヒドロキシー 9 ー (4 ーメトキシカルボニルベンジル)アデニン (2-Butoxy-8-hydroxy-9-(4-methoxycarbonylbenzyl) adenine)

5 実施例12

2 ープトキシー8 ーヒドロキシー9 ー(4 - i ープロポキシカルボニルベンジル) アデニン(2-Butoxy-8-hydroxy-9-(4-i-propoxycarbonylbenzyl)adenine) 実施例13

2ーブトキシー8ーヒドロキシー9ー{4ー(3ーピリジルメトキシカルボニル)

10 ベンジル}アデニン(2-Butoxy-8-hydroxy-9-{4-(3-

pyridylmethoxycarbonyl)benzyl}adenine)の合成

参考例5と同様の方法で得た2-Butoxy-9-(4-carboxybenzyl)-8-methoxyadenine 0.05g (0.13 mmol)、炭酸カリウム0.03g (0.22 mmol)をDMF 10 mlに加えた後、3-Chloromethylpyridine塩酸塩0.03g (0.18 mmol)を加え室温で18時間撹拌した。溶媒を留去後、残渣を水にあけジクロロメタン抽出、有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮し、カラムクロマトグラフィー(SiO<sub>2</sub> 20g、溶出溶媒:CHCl<sub>3</sub>/MeOH=300/1~30/1)で精製した。得られた固体をメタノール10 ml、濃塩酸10 mlに加えて室温で18時間撹拌した。飽和重曹水で中和後ジクロロメタン抽出、有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮、メタノールで洗浄し、0.03g

20 (0.07 mmo1)の白色固体としてを標記化合物を得た。収率52%。

### 実施例14

2ーブトキシー8ーヒドロキシー9ー(4ーベンジルオキシカルボニルベンジル) アデニン(2-Butoxy-8-hydroxy-9-(4-benzyloxycarbonylbenzyl)adenine)の合成 実施例13と同様の方法で標記化合物を得た。

25

実施例1と同様の方法で、以下の実施例15~18の化合物を得た。 実施例15

2ーブトキシー8ーヒドロキシー9ー(5ーメトキシカルボニルフルフリル)アデニン(2-Butoxy-8-hydroxy-9-(5-methoxycarbonylfurfuryl)adenine)

### 実施例16

2ーブトキシー8ーヒドロキシー9ー(5-i-propoxycarbonylfurfuryl)adenine) ル)アデニン(2-Butoxy-8-hydroxy-9-(5-i-propoxycarbonylfurfuryl)adenine) 実施例17

5 2ープトキシー8ーヒドロキシー9ー{(6ーメトキシカルボニルー3ーピリジル)メチル}アデニン(2-Butoxy-8-hydroxy-9-{(6-methoxycarbony1-3-pyridyl)methyl}adenine)

### 実施例18

2 ープトキシー8 ーヒドロキシー9 ー{(6 - i ープロポキシカルボニルー3 ーピ 10 リジル)メチル}アデニン 2-Butoxy-8-hydroxy-9-{(6-i-propoxycarbony1-3pyridy1)methyl}adenine

## 実施例19

合成

15

20

25

2-ブトキシ-8-ヒドロキシ-9-(3-メトキシカルボニルメチルベンジル) アデニン(2-Butoxy-8-hydroxy-9-(3-methoxycarbonylmethylbenzyl)adenine)の

水素化リチウムアルミニウム0.08g (2.15 mmol)をTHF 10 mlに加え、氷浴下、参考例3で得られた2-Butoxy-9-(3-methoxycarbonyl)benzyladenine 0.20g (0.56 mmol)のTHF 10 ml溶液を滴下し、室温で2時間撹拌した。氷浴下水0.1 ml、5%水酸化ナトリウム水溶液0.3 ml、水0.3 mlの順に滴下した。反応液を濾過、濾液を濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー(SiO。20g、溶出溶媒:

CHCl<sub>3</sub>/MeOH=100/1~30/1) で精製し、0.18 g (0.55 mmol)の白色固体として2-ブトキシ-9-(3-ヒドロキシメチルベンジル)アデニン(2-Butoxy-9-(3-hydroxymethylbenzyl) adenine) を得た。収率98%。

2-Butoxy-9-(3-hydroxymethylbenzyl) adenine 0.09g (0.27 mmol)、トリエチルアミン0.20g (1.98 mmol)、トシルクロライド 0.30g (1.57 mmol)、ピリジン 0.4 mlをDMF10 mlに加えて室温で24時間撹拌した。その反応液にシアン化ナトリウム0.40g (9.16 mmol)を加え80℃で18時間加熱撹拌した。溶媒を留去後残渣を水にあけ、ジクロロメタン抽出、有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー(Si0, 20g、溶出溶媒: CHCl₃/MeOH=100/1)で

5

10

精製し、0.04g (0.12 mmol)の白色固体として2-ブトキシ-9-(3-シアノメチルベンジル)アデニン(2-Butoxy-9-(3-cyanomethylbenzyl)adenine)を得た。収率44%。2-Butoxy-9-(3-cyanomethylbenzyl)adenine 0.04 g (0.12 mmol)を5%水酸化ナトリウム水溶液 10 ml、メタノール 10 mlの混合溶媒に加え、80℃で19時間加熱撹拌した。ジクロロメタン抽出後、水相を濃塩酸で中和後溶媒を減圧留去し、残渣と硫酸 1 mlをメタノール50 mlに加えた後に1時間還流撹拌した。氷浴下、飽和重曹水で中和後ジクロロメタン抽出、合わせた有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮し、0.04g (0.11 mmol)の淡黄色固体として2-ブトキシ-8-ヒドロキシ-9-(3-メトキシカルボニルメチルベンジル)アデニン(2-Butoxy-8-hydroxy-9-(3-methoxycarbonylmethylbenzyl)adenine)を得た。収率92%。以後実施例1と同様の方法で標記化合物を得た。収率3工程71%。

実施例1と同様の方法で、以下の実施例20~21の化合物を得た。 実施例20

2 ーブトキシー8ーヒドロキシー9ー(4ーメトキシカルボニルメチルベンジル) アデニン(2-Butoxy-8-hydroxy-9-(4-methoxycarbonylmethyl-benzyl)adenine) 実施例21

2-ブトキシ-8-ヒドロキシ-9-(4-i-プロポキシカルボニルメチルベンジル)アデニン(2-Butoxy-8-hydroxy-9-(4-i-

20 propoxycarbonylmethylbenzyl)adenine)

実施例22

2 ー ブトキシー 8 ー ヒドロキシー 9 ー (4 - メトキシカルボニルメトキシベンジル) アデニン (2- Butoxy-8-hydroxy-9-(4-

methoxycarbonylmethoxybenzyl)adenine)の合成

25 参考例4と同様の方法で得た8-ブロモ-2-ブトキシ-9-(4-アセトキシベンジル) アデニン(8-Bromo-2-butoxy-9-(4-acetoxybenzyl)adenine) 0.29g (0.67 mmol) をメタノール10 ml、5%水酸化ナトリウム水溶液10 mlに加えて室温で4時間撹拌した。濃塩酸で中和後析出固体を濾別、メタノールで洗浄し、0.19g (0.49 mmol)の白色固体として8-ブロモ-2-ブトキシ-9-(4-ヒドロキシベンジル)アデニ

5

10

ン(8-Bromo-2-butoxy-9-(4-hydroxybenzyl)adenine)を得た。収率73%。

得られた8-Bromo-2-butoxy-9-(4-hydroxybenzyl)adenine 0.05g (0.13 mmol)、 
炭酸カリウム 0.02g (0.14 mmol)をDMF 10 mlに加えたのちに、エチルブロモア セテート(Ethyl bromoacetate) 0.04g (0.24 mmol)を加え室温で18時間撹拌した。 
溶媒を留去後残渣を水にあけジクロロメタン抽出、合わせた有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮した。 
残渣をカラムクロマトグラフィー(SiO<sub>2</sub> 20g、溶 出溶媒: CHCl<sub>3</sub>/MeOH=100/1~50/1)で精製し、0.06g (0.12 mmol)の白色固体として8-ブロモ-2-ブトキシ-9-(4-エトキシカルボニルメトキシベンジル)アデニン (8-Bromo-2-butoxy-9-(4-ethoxycarbonylmethoxybenzyl)adenine)を得た。 収率 96%。 引き続き実施例1と同様の方法で標記化合物を得た。 収率80%。 
実施例23

2ーブトキシー8ーヒドロキシー9ー $\{3$ ーブロモー4ー(メトキシカルボニルメトキシ)ベンジル $\}$ アデニン $\{2$ -Butoxy-8-hydroxy-9- $\{3$ -bromo-4-

(methoxycarbonylmethoxy) benzyl}adenine)の合成

15 参考例1で得られた2-Butoxyadenine 0.11g (0.53 mmol)、炭酸カリウム 0.05g (0.36 mmol)をDMF 10 mlに加えた後、4-(クロロメチル)フェノールアセテ ート(4-(chloromethyl)phenol acetate) 0.12g (6.50 mmol)を加え室温で18時間 撹拌した。溶媒を留去後、残渣を水にあけジクロロメタン抽出、有機層を無水硫 酸マグネシウムで乾燥後濃縮した。残渣をカラムクロマトグラフィー(SiO, 20g、 20 |溶出溶媒 : CHCl<sub>3</sub>/MeOH=300/1~30/1)で精製し、0.08g (1.41 mmol)の白色固体 として2-ブトキシ-9-(4-アセトキシベンジル)アデニン(2-Butoxy-9-(4acetoxybenzyl)adenine)を得た。収率42%。得られた固体をメタノール10 m1、5% 水酸化ナトリウム水溶液10 mlに加えて室温で2時間撹拌した。濃塩酸で中和後 ジクロロメタン抽出、合わせた有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮し、 25 0.06g (0.19 mmol)の白色固体として2-ブトキシ-9-(4-ヒドロキシベンジル)アデ ニン(2-Butoxy-9-(4-hydroxybenzyl)adenine)を得た。収率86%。得られた固体、 炭酸カリウム 0.02g (0.14 mmol)をDMF 10 mlに加えたのちに、エチル ブロモア セテート(Ethyl bromoacetate) 0.04 g (0.24 mmol)を加え室温で18時間撹拌し た。溶媒を留去後残渣を水にあけジクロロメタン抽出、合わせた有機層を無水硫

酸マグネシウムで乾燥後濃縮した。残渣をカラムクロマトグラフィー(SiO<sub>2</sub> 20g、溶出溶媒: CHCl<sub>3</sub>/MeOH=100/1~50/1)で精製し、0.06g(0.15 mmol)の白色固体として2-ブトキシ-9- $\{4-(エトキシカルボニルメトキシ)ベンジル\}$ アデニン(2-Butoxy-9- $\{4-(ethoxycarbonylmethoxy)benzyl\}$ adenine)を得た。収率79%。引き続き実施例1と同様の方法で標記化合物を得た。

#### 実施例24

5

2-ブトキシ-8-ヒドロキシ-9- $\{6-(4-$ エトキシカルボニル-1-ピペリジル) -3-ピリジルメチル}アデニン(2-Butoxy-8-hydroxy-9- $\{6-(4-$ ethoxycarbonyl-1-piperidyl)-3-pyridylmethyl $\}$ adenine)の合成

2-ブトキシ-9-(6-クロロ-3-ピリジルメチル)-8-メトキシアデニン(2-Butoxy-9-(6-chloro-3-pyridylmethyl)-8-methoxyadenine) 0.28 mg (0.77 mmol)を4-エトキシカルボニルピペリジン(4-ethoxycarbonylpiperidine) 10 mlに加えて 8 時間還流撹拌した。放冷後にエタノールを加え析出固体を濾取し、カラムクロマトグラフィー(SiO<sub>2</sub> 20g、溶出溶媒: CHCl<sub>3</sub>/MeOH=80/1~20/1)で精製し、0.15g

15 (1.41 mmol)の白色固体として標記化合物を得た。収率44%。

# 実施例25

2-ブトキシ-8-ヒドロキシ-9-{6-(3-エトキシカルボニル-1-ピペリジル)-3-ピリジルメチル}アデニン 2-Butoxy-8-hydroxy-9-{6-(3-ethoxycarbonyl-1-piperidyl)-3-pyridylmethyl} adenineの合成

20 実施例24と同様の方法で標記化合物を得た。

#### 実施例26

2ーブトキシー8ーヒドロキシー9ー $\{(6-x)$ トキシカルボニルメトキシー2ーナフチル)メチル}アデニン(2-Butoxy-8-hydroxy-9- $\{(6-ethoxycarbonylmethoxy-2-naphthy1)$ methy1}adenine)

25 実施例5と同様の方法で標記化合物を得た。

実施例1と同様の方法で、以下の実施例27~28の化合物を得た。 実施例27

2-ブチルアミノ-8-ヒドロキシ-9-(4-メトキシカルボニルベンジル)ア

WO 2004/029054 PCT/JP2003/012320

デニン(2-Butylamino-8-hydroxy-9-(4-methoxycarbonylbenzyl)adenine)の合成 実施例28

60

2ーブチルアミノー8ーヒドロキシー9ー(5ーエトキシカルボニルフルフリル) アデニン(2-Butylamino-8-hydroxy-9-(5-ethoxycarbonylfurfuryl)adenine)の合 成

実施例29

5

9-ベンジル-8-ヒドロキシ-2-メトキシカルボニルメチルアデニン (9-Benzy1-8-hydroxy-2-methoxycarbonylmethyladenine)の合成

シアン化ナトリウム 0.20g (4.08 mmol)、9-ベンジル-2-クロロメチル-8-ヒド ロキシアデニン(9-Benzy1-2-chloromethy1-8-hydroxyadenine) 0.20g (0.69 10 mmo1)をDMF 10 m1に加えた後、80℃で7時間加熱撹拌した。溶媒を留去した後、 残渣を水にあけ濃塩酸で中和後ジクロロメタン抽出、有機層を無水硫酸マグネシ ウムで乾燥後濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー(SiO<sub>2</sub>20g、溶出溶媒: CHC1,/MeOH=100/1~50/1)で精製、メタノールで洗浄し、0.16g (0.57 mmol)の淡 15 黄色固体として9-ベンジル-2-シアノメチル-8-ヒドロキシアデニン(9-Benzv1-2cyanomethy1-8-hydroxyadenine)を得た。得られた9-ベンジル-2-シアノメチル-8-ヒドロキシアデニン(9-Benzyl-2-cyanomethyl-8-hydroxyadenine) 0.08g (0.29 mmol)を5%水酸化ナトリウム水溶液 20 ml、メタノール 10 mlの混合溶媒 に加え、60℃で8時間加熱撹拌した。濃塩酸で中和後溶媒を留去し、残渣と硫酸 20 1 mlをメタノール50 mlに加えた後に3時間還流撹拌した。氷浴下、飽和重曹水 で中和後ジクロロメタン抽出、有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮し、 残渣をカラムクロマトグラフィー(SiO<sub>2</sub> 20g、溶出溶媒 : CHCl<sub>3</sub>/MeOH=100/1~ 30/1)で精製、メタノールで洗浄し、0.02g (0.06 mmo1)の白色固体として標記化 合物を得た。

25 実施例30

> 9-ベンジル-2-エトキシカルボニルメチル-8-ヒドロキシアデニン(9-Benzy1-2-ethoxycarbony1methy1-8-hydroxyadenine)の合成 実施例29と同様の方法で標記化合物を得た。

実施例31

5

10

15

20

9 ーベンジルー 8 ーヒドロキシー 2 ーメトキシカルボニルメチルアミノアデニン (9-benzy1-8-hydroxy-2-methoxycarbony1methy1aminoadenine)の合成

9-ベンジル-2-クロロアデニン 0.30g(1.12 mmol)、グリシンメチルエステル 塩酸塩 0.72g(5.73 mmol)、iPr₂NEt 1.48g(11.47 mmol)をn-BuOH 10 mlに加え、オートクレーブ中150℃で19時間加熱撹拌した。溶媒を留去し、残渣を水にあけ ジクロロメタン抽出。有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィーで精製し、0.06gの茶色タールとして9-ベンジル-2-メトキシカルボニルメチルアミノアデニンを得た。得られた9-ベンジル-2-メトキシカルボニルメチルアミノアデニンをジクロロメタン 10 mlに溶解させた後、氷浴下臭素 0.05 ml加え、室温で1時間撹拌した。溶媒を留去し、残渣を水にあけジクロロメタン抽出、有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィーで精製し、0.06gの黄色固体として9-ベンジル-8-ブロモ-2-メトキシカルボニルメチルアミノアデニンを得た。

得られた9-ベンジル-8-ブロモ-2-メトキシカルボニルメチルアミノアデニンを 濃塩酸 10 mlに加え、8時間100℃で撹拌し、氷浴下5%水酸化ナトリウム水溶液で 中和(pH 7)後溶媒を留去した。残渣にメタノール 30 ml、硫酸 1 mlを加えて4時 間還流した。氷浴下飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で中和(pH 6)後ジクロロメタ ン抽出を行い、有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮し、残渣をカラムク ロマトグラフィーで精製、メタノールで洗浄し、0.02gの白色固体として標記化 合物を得た。

#### 実施例32

8 ーヒドロキシー 2 ーメトキシカルボニルメチルアミノー 9 ー $\{(6$  ーメチルー 3 ーピリジル)メチル}アデニン(8-hydroxy-2-methoxycarbonylmethylamino-9- $\{(6$  methyl-3-pyridyl)methyl}adenine)の合成

25 実施例31と同様の方法で標記化合物を得た。

# 実施例33

 $2-(2-アセトキシエチルアミノ)-8-ヒドロキシ-9-{(6-メチル-3-ピリジル)メチル}アデニン(2-(2-acetoxyethylamino)-8-hydroxy-9-{(6-methyl-3-pyridyl)methyl}adenine)の合成$ 

5

比較例10で得られた8-hydroxy-2-(2-hydroxyethylamino)-9-{(6-methyl-3-pyridyl)methyl}adenine 100 mg (0.32 mmol)のピリジン 1 ml溶液に氷冷下、無水酢酸 0.033 ml (0.35 mmol)を加え3時間撹拌した。反応物に重曹水を加え、クロロホルムで抽出し、有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥した後濃縮した。残渣を分取薄層クロマトグラフィーで精製し、14 mg (0.039 mmol)の白色固体として標記化合物を得た。収率12%。

実施例33と同様の方法で、以下の実施例34~35の化合物を得た。 実施例34

10 8 ー ヒドロキシー 2 ー (2 ー メトキシカルボニルオキシエチルアミノ) ー 9 ー  $\{6$  ー メチルー 3 ー ピリジル) メチル} アデニン (8 – hydroxy – 2 – (2 –

methoxycarbonyloxyethylamino)-9-{(6-methyl-3-pyridyl)methyl}adenine) 実施例35

2-(2-アセトキシエチルアミノ)-9-ベンジル-8-ヒドロキシアデニン

15 (2-(2-acetoxyethylamino)-9-benzyl-8-hydroxyadenine)

実施例36

 $2-(2-アセトキシエトキシ)-8-ヒドロキシ-9-\{(6-メチル-3-ピリジル)メチル}アデニン(2-(2-acetoxyethoxy)-8-hydroxy-9-{(6-methy1-3-pyridy1)methy1} adenine) の合成$ 

比較例11で得られた8-hydroxy-2-(2-hydroxyethoxy)-9-[(6-methy1-3-pyridy1)methy1]adenine 90 mg (0.29 mmo1)、ジメチルアミノピリジン 5 mg (0.4 mmo1)のピリジン 2 m1溶液に氷冷下、無水酢酸 0.027 m1 (0.29 mmo1)を加え15時間撹拌した。反応物に水を加え、クロロホルムで抽出し、あわせた有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥した後濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製し、11 mg (0.031 mmo1)の白色固体として標記化合物を得た。収率11%。

実施例37

8ーヒドロキシー9ー(6ーメチルー3ーピリジル)メチルー2ー $\{2-($ プロピオニルオキシ)エトキシ $\}$ アデニン(8-hydroxy-9-(6-methy1-3-pyridy1)methy1-2-

{2-(propionyloxy)ethoxy}adenine)の合成 実施例36と同様の方法で標記化合物を得た。

## 実施例38

5

10

20

25

比較例11で得られた8-hydroxy-2-(2-hydroxyethoxy)-9-{(6-methyl-3-pyridyl)methyl}adenine 90 mg (0.29 mmol)のピリジン 2 ml溶液に氷冷下、クロロギ酸メチル 0.022 ml (0.29 mmol)を加え3時間撹拌した。反応物に水を加え、クロロホルムで抽出し、あわせた有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥した後濃縮し、68 mg (0.18 mmol)の白色固体として標記化合物を得た。収率63%。

実施例39

 $2-\{2-(N,N-ジメチルアミノカルボニルオキシ)エトキシ\}-8-ヒドロキシ-9-\{(6-メチル-3-ピリジル)メチル}アデニン(2-{2-(N,N-$ 

dimethylaminocarbonyloxy) ethoxy}-8-hydroxy-9-{(6-methyl-3-pyridyl)methyl}adenine)の合成

比較例11と同様の方法で標記化合物を得た。

## 実施例40

9 ーベンジルー 8 ーヒドロキシー 2 ー (メトキシカルボニルメチル)チオアデニン (9-Benzyl-8-hydroxy-2-(methoxycarbonylmetyl) thioadenine) の合成

参考例7で得られた9-benzy1-8-hydroxy-2-thioadenine200mg (0.73mmo1)をジメチルホルムアミド(8ml)に加えた後、炭酸カリウム150mg (1.1mmo1)、メチルブロモアセテート0.1ml (1.1mmo1)を順に加え、室温で2時間攪拌した。溶媒を留去後、残渣を水にあけクロロホルム抽出、あわせた有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製し、173mgの白色固体として標題化合物を得た。収率69%。

実施例40と同様の方法で、以下の実施例41~59の化合物を得た。 実施例41 WO 2004/029054 PCT/JP2003/012320

9 ーベンジルー 2 ー(エトキシカルボニルメチル)チオー 8 ーヒドロキシアデニン (9-Benzy1-2-(ethoxycarbonylmetyl)thio-8-hydroxyadenine)

64

実施例42

9ーベンジルー8ーヒドロキシー2ー(オクチルオキシカルボニルメチル)チオア

5 デニン(9-Benzyl-8-hydroxy-2-(octyloxycarbonylmetyl)thioadenine)

実施例43

9 ーベンジルー 2 ー(tーブトキシカルボニルメチル)チオー 8 ーヒドロキシアデニン (9-Benzy1-2-(t-butoxycarbonylmetyl)thio-8-hydroxyadenine)

実施例44

10 2-(アリルオキシカルボニルメチル)チオー 9 - ベンジルー 8 - ヒドロキシアデニン (2-(allyloxycarbonylmetyl)thio-9-Benzyl-8-hydroxyadenine)

実施例45

2-(ベンジルオキシカルボニルメチル)チオー9-ベンジルー8-ヒドロキシアデニン(2-(benzyloxycarbonylmetyl)thio-9-Benzyl-8-hydroxyadenine)

15 実施例46

9 ーベンジルー 2 ー(2 ーフルオロエトキシカルボニルメチル)チオー 8 ーヒドロキシアデニン(9-Benzyl-2-(2-fluoroethoxycarbonylmetyl)thio-8-hydroxyadenine)

実施例47

20 9 ーベンジルー 2 ー(2, 2 ージフルオロエトキシカルボニルメチル)チオー 8 ー ヒドロキシアデニン(9-Benzy1-2-(2, 2-difluoroethoxycarbonylmetyl)thio-8hydroxyadenine)

実施例48

9-ベンジル-2-(2,2,2-トリフルオロエトキシカルボニルメチル)チオー

25 8-ヒドロキシアデニン(9-Benzyl-2-(2, 2, 2-

trifluoroethoxycarbonylmetyl)thio-8-hydroxyadenine)

実施例49

9ーベンジルー8ーヒドロキシー2ー(2ーメトキシエトキシカルボニルメチル) チオアデニン(9-Benzy1-8-hydroxy-2-(2WO 2004/029054 PCT/JP2003/012320

methoxyethoxycarbonylmetyl)thioadenine)

#### 実施例50

- 9 ーベンジルー 2 ー (エチルカルバモイルメチル)チオー 8 ーヒドロキシアデニン (9-Benzy1-2-(ethylcarbamoylmetyl)thio-8-hydroxyadenine)
- 5 実施例51
  - 9 ーベンジルー 8 ーヒドロキシー 2 ー  $(1 \mathbb{C}^2)$  ジノカルボニルメチル) チオアデニン (9-Benzyl-8-hydroxy-2-(1-piperidinocarbonylmetyl) thioadenine)

実施例52

- 9-ベンジル-8-ヒドロキシ-2-(モルホリノカルボニルメチル)チオアデニ
- 10 \( \sum (9-\text{Benzyl-8-hydroxy-2-(morphorinocarbonylmetyl) thioadenine} \)

実施例53

9 ーベンジルー 8 ーヒドロキシー 2 ー (1 - x + 2)カルボニルエチル)チオアデニン (9-Benzyl-8-hydroxy-2-(1-ethoxycarbonylethyl) thioadenine)

実施例54

15 9 ーベンジルー8ーヒドロキシー2ー(2ーメトキシカルボニルエチル)チオアデニン(9-Benzyl-8-hydroxy-2-(2-methoxycarbonylethyl)thioadenine)

実施例55

- 9 -ベンジルー2-(2-エトキシカルボニルエチル)チオー8ーヒドロキシアデニン(9-Benzy1-2-(2-ethoxycarbonylethyl)thio-8-hydroxyadenine
- 20 実施例 5 6
  - 9ーベンジルー2ー(3ーエトキシカルボニルプロピル)チオー8ーヒドロキシア デニン(9-Benzyl-2-(3-ethoxycarbonylpropyl)thio-8-hydroxyadenine)

実施例57

- 9-ベンジル-2-(4-エトキシカルボニルブチル)チオ-8-ヒドロキシアデ
- =  $\sim$  (9-Benzyl-2-(4-ethoxycarbonylbutyl)thio-8-hydroxyadenine)

実施例58

9 ーベンジルー2ー(エトキシカルボニルメチルカルボニルメチル)チオー8ーヒドロキシアデニン(9-Benzyl-2-(ethoxycarbonylmethylcarbonylmethyl) thio-8-hydroxyadenine)

実施例59

9 ーベンジルー 2 ー (2 ープチロラクチノ)チオー 8 ーヒドロキシアデニン(9-Benzy1-2-(2-butyrolactino)thio-8-hydroxyadenine)

実施例60

8 ーヒドロキシー 9 ー{(6 ーメチルー 3 ーピリジル)メチル}ー 2 ー{(2 ーオキソー 1,3 ージオキソランー 4 ーイル)メチルアミノ}アデニン(8-hydroxy-9-{(6-methyl-3-pyridyl)methyl}-2-{(2-oxo-1,3-dioxolan-4-yl)methylamino}adenine)の合成

参考例19で得られた8-methoxy-9-{(6-methyl-3-pyridyl)methyl}-2-{(2-oxo-10 1,3-dioxolan-4-yl)methylamino}adenine 65 mg (0.17 mmol)の濃塩酸溶液を氷冷下で15時間撹拌した。氷冷下40%水酸化ナトリウム水溶液で中和、析出した白色結晶を分取薄層クロマトグラフィーで精製することで18 mg (0.049 mmol)の白色固体として標記化合物を得た。収率29%。

9 -ベンジル-8-ヒドロキシ-2-(2-メトキシカルボニルエチル)アデニン (9-Benzyl-8-hydroxy-2-(2-methoxycarbonylethyl)adenine)の合成

比較例15で得られた9-ベンジル-2-(2-カルボキシエチル)-8-ヒドロキシアデニン (9-Benzy1-2-(2-carboxyethyl)-8-hydroxyadenine)100 mg (0.32 mmol)をメタノール20 mlに加えた後に硫酸2 mlを加え、還流下4時間加熱撹拌した。氷浴下飽和重曹水で中和後、クロロホルム抽出、有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー(SiO $_2$  20g、溶出溶媒:

CHC1<sub>3</sub>/MeOH=100/1~30/1)で精製、メタノールで洗浄し、74 mg (0.23 mmol)の白色固体として標記化合物を得た。

実施例62

20

実施例61

25 9 ーベンジルー 2 ーエトキシカルボニルエチルー 8 ーヒドロキシアデニン (9-Benzyl-2-ethoxycarbonylethyl-8-hydroxyadenine) の合成 実施例61と同様の方法で標記化合物を得た。

実施例63

9-ベンジル-8-ヒドロキシ-2-(S-メチルチオカルボニルエチルアデニ

5

10

15

20

25

ン(9-Benzyl-8-hydroxy-2-(S-methylthiocarbonylethyladenine)の合成
比較例15で得られた9-ベンジル-2-(2-カルボキシエチル)-8-ヒドロキシアデニン(9-Benzyl-2-(2-carboxyethyl)-8-hydroxyadenine) 49 mg (0.16 mmol)、
HOBt (N-Hydroxybenzotriazole) 47 mg (0.35 mmol)、メタンチオール、ナトリウム塩 15%水溶液 161 mg (0.34 mmol)、EDCHC1(1-Ethyl-3-(3-dimethylaminopropyl)carbodiimide hydrochloride) 66 mg (0.34 mmol)をDMF 3 mlに加え室温で30時間攪拌した。溶媒を留去後、残渣を水にあけクロロホルム抽出、有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー(SiO<sub>2</sub> 20g、溶出溶媒:CHCl<sub>3</sub>/MeOH=100/1~30/1)で精製、メタノールで洗浄し、17 mg (0.050 mmol)の白色固体として標記化合物を得た。実施例64

9 —ベンジルー8ーヒドロキシー2ーメトキシカルボニルメトキシアデニン(9-Benzyl-8-hydroxy-2-methoxycarbonylmethoxyadenine)の合成

Na 0.30 g (13.04 mmo1) をメタノール 30 mlに溶解させた後、参考例21で得られた9-ベンジル-8-ブロモ-2-メトキシカルボニルメトキシアデニン (9-Benzyl-8-bromo-2-methoxycarbonylmethoxyadenine 0.10 g (0.25 mmo1)を加え、7時間 還流撹拌した。放冷後、濃塩酸で中和し濃縮した。残渣をメタノール30 mlに溶かした後に硫酸2 mlを加え、7時間還流撹拌した。氷浴下飽和重曹水で中和後、クロロホルム抽出、有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー(SiO<sub>2</sub> 20g、溶出溶媒: CHCl<sub>3</sub>/MeOH=100/1~30/1)で精製、メタノールで洗浄し、62 mg (0.19 mmo1)の白色固体として標記化合物を得た。実施例65

9 ーベンジルー 2 ーエトキシカルボニルメトキシー 8 ーヒドロキシアデニン (9-Benzyl-2-ethoxycarbonylmethoxy-8-hydroxyadenine) の合成

実施例61と同様の方法で標記化合物を得た。

# 実施例66

8 ー ヒドロキシー 2 ーメトキシカルボニルエチルー 9 ー $\{(6$  ーメチルー 3 ーピリジル)メチル}アデニン (8-Hydroxy-2-methoxycarbonylethyl-9- $\{(6$ -methyl-3-pyridyl)methyl}adenine)の合成

参考例24で得られた8-ブロモ-2-(2-メトキシカルボニルエチル)-9-{(6-メチル-3-ピリジル)メチル}アデニン (8-Bromo-2-(2-methoxycarbonylethyl)-9-{(6-methyl-3-pyridyl)methyl}adenine)31 mg (0.076 mmol)を濃塩酸5 mlに加えて、100°Cで4時間攪拌した。氷浴下1N 水酸化ナトリウム水溶液で中和後濃縮し、残渣をメタノール70 mlに溶かした後に硫酸7 mlを加え、2時間還流撹拌した。氷浴下飽和重曹水で中和後、クロロホルム抽出、有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー(SiO<sub>2</sub> 20g、溶出溶媒:CHCl<sub>3</sub>/MeOH=50/1~20/1)で精製、クロロホルムで洗浄、加熱真空乾燥することで12 mg (0.035 mmol)の白色固体として標記化合物を得た。

10 実施例67

5

8ーヒドロキシー 2 ー (2-メトキシカルボニルエチル) ー 9 ー (メトキシカルボニルメチルベンジル)アデニン(8-Hydroxy-2-(2-methoxycarbonylethyl)-9-(4-methoxycarbonylmethylbenzyl)adenine)の合成

実施例66と同様の方法で標記化合物を得た。

15 実施例68

2 ープトキシー8 ーヒドロキシー9 ー (4 ーエトキシカルボニルメチルベンジル) アデニン(2-Butoxy-8-hydroxy-9-(4-ethoxycarbonylmethylbenzyl)adenine)の合成

実施例61と同様の方法で標記化合物を得た。

20 実施例69

2-ブトキシ-8-ヒドロキシ-9- $\{4-(2,2,2-$ トリフルオロエトキシカルボニル)メチルベンジル}アデニン(2-Butoxy-8-hydroxy-9- $\{3-(2,2,2-$ trifluoroethoxycarbonyl)methylbenzyl}adenine)の合成

参考例5と同様の方法で得られた2-ブトキシ-9-(4-カルボキシメチルベンジ ル)-8-メトキシアデニン(2-Butoxy-9-(4-carboxylmethylbenzyl)-8methoxyadenine) 40 mg(0.10 mmol)、HOBt(N-Hydroxybenzotriazole)31 mg (0.23 mmol)、2,2,2-trifluoroethanol 23 mg(0.23 mmol)、ジイソプロピルエチ ルアミン 59 mg(0.46 mmol)、EDCHCl(1-Ethyl-3-(3dimethylaminopropyl) carbodiimide hydrochloride)44 mg(0.23 mmol)をDMF 3 mlに加え室温で17時間攪拌した。溶媒を留去後、残渣を水にあけクロロホルム抽出、有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー $(SiO_2~20g$ 、溶出溶媒:  $CHCl_3/MeOH=200/1\sim100/1$ )で精製した。得られた残渣をTHF~5.~5~mlに加えた後に、濃塩酸 0.~5~mlを加え、室温で1時間攪拌した。

 残酒をInF 5.5 mIで加えた後に、候塩酸 0.5 mIを加え、至温で1時間攪拌した。
 飽和重曹水で中和後クロロホルム抽出、有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後 濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー(SiO<sub>2</sub> 20g、溶出溶媒:
 CHCl<sub>3</sub>/MeOH=200/1~40/1)で精製、メタノールで洗浄し、10 mg (0.022 mmol)の

10 実施例69と同様の方法で、以下の実施例70~71の化合物を得た。 実施例70

2ーブトキシー8ーヒドロキシー9ー $\{4-(2-7)$ ルオロエトキシカルボニル) メチルベンジル}アデニン $\{2-Butoxy-8-hydroxy-9-\{3-(2-8)\}$ 

fluoroethoxycarbonyl)methylbenzyl}adenine)

白色固体として標記化合物を得た。

15 実施例71

2ープトキシー8ーヒドロキシー9ー $\{4-(2-ヒドロキシエトキシカルボニル)$ メチルベンジル $\}$ アデニン $\{2-Butoxy-8-hydroxy-9-\{4-(2-butoxy-8-hydroxy-9-14-(2-butoxy-9-14-(2-b$ 

hydroxyethoxycarbonyl) methylbenzyl} adenine)

実施例72

2 2 ーブトキシー8ーヒドロキシー9ー{4-(2-ジメチルアミノエトキシカルボニル)メチルベンジル}アデニン塩酸塩(2-Butoxy-8-hydroxy-9-{4-(2-dimethylaminoethoxycarbonyl)methylbenzyl}adenine hydrochloride salt)の合成

参考例5と同様の方法で得られた2-ブトキシ-9-(4-カルボキシメチルベンジル)-8-メトキシアデニン(2-Butoxy-9-(4-carboxylmethylbenzyl)-8-methoxyadenine)84 mg (0.22 mmol)、炭酸カリウム133 mg (0.96 mmol)をDMF 4 mlに加えた後、2-(Dimethylamino)ethyl chloride hydrochloride 94 mg (0.65 mmol)を加え室温で16時間撹拌した。溶媒を留去後、残渣を水にあけクロロホルム抽出、有機層を飽和食塩水で洗浄、無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮し、カ

ラムクロマトグラフィー(SiO<sub>2</sub> 20g、溶出溶媒: CHCl<sub>3</sub>/MeOH=100/1~30/1)で精製した。得られた残渣をTHF 5.5 mlに加えた後に、濃塩酸 0.5 mlを加え、室温で1時間攪拌した。飽和重曹水で中和後クロロホルム抽出、有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー(SiO<sub>2</sub> 20g、溶出溶媒: CHCl<sub>3</sub>/MeOH=200/1~40/1)で精製sした。得られた残渣をTHF 3mlに溶かした後に濃塩酸を5.5  $\mu$ 1加えて室温で30分攪拌したのちに析出した固体をろ取、加熱真空乾燥することで16 mg (0.033 mmo1)の白色固体として標記化合物を得た。実施例73

2ーブトキシー8ーヒドロキシー9ー $\{4-(2-E)$ ルボリノエトキシカルボニル)メチルベンジル}アデニン $\{2-E\}$  (2-Butoxy-8-hydroxy-9- $\{4-(2-E)\}$  )

morpholinoethoxycarbonyl)methylbenzyl}adenine)の合成

実施例72と同様の方法で標記化合物を得た。

実施例74

5

10

15

2 ー ブトキシー 8 ー ヒドロキシー 9 ー  $\{4 - (S - x)$  チルチオカルボニル) メチルベンジル} アデニン  $\{2 - Butoxy - 8 - hydroxy - 9 - \{4 - (S - x)\}$ 

methylthiocarbonyl)methylbenzyl}adenine)の合成

実施例63と同様の方法で標記化合物を得た。

実施例69と同様の方法で、以下の実施例75~79の化合物を得た。

20 実施例75

実施例76

25 2-ブトキシ-8-ヒドロキシ-9-(4-カルバモイルメチルベンジル)アデニン(2-Butoxy-8-hydroxy-9-(4-carbamoylmethylbenzyl)adenine)

実施例77

2ーブトキシー8ーヒドロキシー9ー(4ーメチルカルバモイルメチルベンジル) アデニン(2-Butoxy-8-hydroxy-9-(4-methylcarbamoylmethylbenzyl)adenine) 実施例78

2-ブトキシ-8-ヒドロキシ-9-(4-ジメチルカルバモイルメチルベンジル)アデニン(2-Butoxy-8-hydroxy-9-(4-

dimethylcarbamoylmethylbenzyl)adenine)

5 実施例 7 9

2 ーブトキシー8ーヒドロキシー9ー(4ーモルホリノカルボニルメチルベンジル)アデニン(2-Butoxy-8-hydroxy-9-(4-morpholinomethylbenzyl)adenine) 実施例80

2 ーブトキシー 9 ー (3 ーエトキシカルボニルメチルベンジル) ー 8 ーヒドロキシ 7 デニン (2-Butoxy-9-(3-ethoxycarbonylmethylbenzyl) - 8-hydroxyadenine) の合 成

実施例61と同様の方法で標記化合物を得た。

実施例81

15

20

25

2 ー ブトキシー 8 ー ヒドロキシー 9 ー (5 ー メトキシカルボニルメチルフルフリル) アデニン (2-Butoxy-8-hydroxy-9-(5-

methoxycarbonylmethylfurfuryl)adenine)の合成

参考例26で得られた2-ブトキシ-9-(5-シアノメチルフルフリル)-8-ヒドロキシアデニン(2-Butoxy-9-(5-cyanomethylfurfuryl)-8-hydroxyadenine)29 mg (0.085 mmol)を4N 水酸化ナトリウム水溶液 3 ml、メタノール 3 mlの混合溶媒に加え、還流下で4時間加熱撹拌した。氷浴下濃塩酸で中和後溶媒を減圧留去し、残渣と硫酸 3 mlをメタノール30 mlに加えた後に2時間還流撹拌した。氷浴下、飽和重曹水で中和後クロロホルム抽出、合わせた有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮し残渣をカラムクロマトグラフィー(SiO<sub>2</sub> 20g、溶出溶媒:CHCl<sub>3</sub>/MeOH=70/1~40/1)で精製し、メタノール洗浄、加熱真空乾燥することで16 mg (0.091 mmol)の白色固体として標記化合物を得た。

実施例82

2ーブトキシー8ーヒドロキシー9ー $\{(6-S- メチルチオカルボニルー3- ピリジル)$ メチル $\}$ アデニン $\{(2-Butoxy-8-hydroxy-9-\{(6-S-methylthiocarbony1-3-pyridyl)methyl\}$ adenine)の合成

実施例63と同様の方法で標記化合物を得た。

#### 実施例83

2ーブトキシー 9ー $\{(6-$ カルバモイルー 3-ピリジル)メチル $\}-8-$ ヒドロキシアデニン2-Butoxy-9- $\{(6-$ carbamoy1-3-pyridy1) methy $1\}-8-$ hydroxyadenineの

5 合成

10

実施例69と同様の方法で標記化合物を得た。

#### 実施例84

2ーブトキシー8ーヒドロキシー9ー(3ーメトキシカルボニルエチルベンジル) アデニン(2-Butoxy-8-hydroxy-9-(3-methoxycarbonylethylbenzyl)adenine)の合成

実施例81と同様の方法で2-ブトキシ-9-(3-メトキシカルボニルエチルベンジル)アデニン(2-Butoxy-9-(3-methoxycarbonylethylbenzyl)adenine)を得た。 以後実施例1と同様の方法で標記化合物を得た。

#### 実施例85

2 ーブトキシー 8 ーヒドロキシー 9 ー (4 ーメトキシカルボニルエチルベンジル) アデニン (2-Butoxy-8-hydroxy-9-(4-methoxycarbonylethylbenzyl) adenine) の合成

実施例84と同様の方法で標記化合物を得た。

#### 実施例86

20 2ーブトキシー 9ー(4ーエトキシカルボニルエチルベンジル)ー 8ーヒドロキシアデニン(2-Butoxy-9-(4-ethoxycarbonylethylbenzyl)-8-hydroxyadenine)の合成

実施例61と同様の方法で標記化合物を得た。

25 実施例1と同様の方法で、以下の実施例87~89の化合物を得た。

#### 実施例87

2-ブトキシ-8-ヒドロキシ-9-{6-(4-メトキシカルボニル-1-ピペリジル)-3-ピリジルメチル}アデニン(2-Butoxy-8-hydroxy-9-{6-(4-methoxycarbony1-1-piperidy1)-3-pyridy1methy1} adenine)

実施例88

2ープトキシー8ーヒドロキシー9ー $\{6$ ー(3ーメトキシカルボニルー1ーピペリジル) -3ーピリジルメチル $\}$ アデニン $\{2$ -Butoxy-8-hydroxy-9- $\{6$ - $\{6$ - $\{3$ -methoxycarbonyl-1-piperidyl $\}$ -3-pyridylmethyl $\}$  adenine)

73

5 実施例89

2ープトキシー8ーヒドロキシー9ー $\{(6-メトキシカルボニルメトキシー2ーナフチル)$ メチル $\}$ アデニン $\{(2-Butoxy-8-hydroxy-9-\{(6-$ 

methoxycarbonylmethoxy-2-naphthyl)methyl}adenine)

実施例90

2 ーブトキシー 9 ー(3,4ージメトキシカルボニルベンジル)ー8ーヒドロキシアデニン(2-Butoxy-9-(3,4-dimethoxycarbonylbenzyl)-8-hydroxyadenine)の合成

参考例28で得られた2-ブトキシ-9-(3, 4-ジメトキシカルボニルベンジル)アデニン(2-Butoxy-9-(3, 4-dimethoxycarbonylbenzyl)adenine)から実施例1と同様の方法で標記化合物を得た。

実施例91

15

2ープトキシー9ー(3,5ージメトキシカルボニルベンジル)ー8ーヒドロキシアデニン(2-Butoxy-9-(3,5-dimethoxycarbonylbenzyl)-8-hydroxyadenine)の合成

20 実施例90と同様の方法で標記化合物を得た。

実施例92

2ーブトキシー8ーヒドロキシー9ー $\{(6-メトキシカルボニルメチルー3-ピリジル)メチル\}$ アデニン(2-Butoxy-8-hydroxy-9- $\{(6-methoxycarbonylmethyl-3-pyridyl)methyl\}$ adenine)の合成

25 実施例81と同様の方法で標記化合物を得た。

実施例93

2ーブトキシー 9ー $\{(6-(\gamma-\tau)$ チロラクトニル)チオー 3ーピリジル)メチル}ー 8ーヒドロキシアデニン 2-Butoxy-9- $\{6$ - $(\gamma-\tau)$ butyrolactonyl) thio-3-pyridyl} methyl}-8-hydroxyadenine

参考例31で得られた2-ブトキシー9- $\{(6-(\gamma-7)\pi p)-7\}$ ープチロラクトニル)チオー3-ピリジル)メチル}アデニン(2-Butoxy-9- $\{6-(\gamma-b)$ utyrolactonyl)thio-3-pyridyl $\}$ methyl $\}$ adenine)から実施例1と同様の方法で標記化合物を得た。実施例 9 4

5 2 ープトキシー 9 ー $\{4$  ー $(\gamma$  ープチロラクトニロキシ)ベンジル $\}$  ー8 ーヒドロキシアデニン (2-Butoxy-9- $\{4$ - $(\gamma$  -butyrolactonyloxy) benzyl $\}$ -8-hydroxyadenine) の合成

参考例32で得られた8-ブロモ-2-ブトキシ-9- $\{4-(\gamma-7)$ チロラクトニロキシ)ベンジルアデニン(8-bromo-2-butoxy-9- $\{4-(\gamma-7)\}$ 

10 butyrolactonyloxy)benzyl}adenine)から実施例1と同様の方法で標記化合物を得た。

#### 実施例95

2-ブトキシ-9-{4-(1-ヒドロキシ-3-メトキシカルボニルプロポキシ)ベンジル}-8-ヒドロキシアデニン(2-Butoxy-9-{4-(1-hydroxy-3-

15 methoxycarbonylpropoxy)benzyl}-8-hydroxyadenine)の合成 実施例1と同様の方法で標記化合物を得た。

#### 実施例96

20

25

8 ーヒドロキシー9 ー(3-メトキシカルボニルメチルベンジル) ー2-(2-メトキシエトキシ)アデニン(8-Hydroxy-9-(3-methoxycarbonylmethylbenzyl) -2-(2-methoxyethoxy) adenine) の合成

比較例27で得られた9-(3-カルボキシメチルベンジル)-8-ヒドロキシ-2-(2-メトキシエトキシ)アデニン(9-(3-Carboxymethylbenzyl)-8-hydroxy-2-(2-methoxyethoxy) adenine) 81 mg (0.22 mmol) をメタノール 3 mlに溶解し、濃硫酸 0.11 g (1.10 mmol) を加え、20分加熱還流した。飽和重曹水で中和後、クロロホルムで抽出、無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮した。残渣をジエチルエーテルで洗浄し、33 mgの白色固体として標記化合物を得た。収率39%。

#### 実施例97

2ーブチルアミノー8ーヒドロキシー9ー(3ーメトキシカルボニルメチルベンジル)アデニン(2-Butylamino-8-hydroxy-9-(3-methoxycarbonylmethylbenzyl)

adenine)の合成

実施例96と同様の方法で標記化合物を得た。

#### 実施例98

5

10

15

20

25

2-クロロー8-ヒドロキシー9-(3-メトキシカルボニルメチルベンジル)ア デニン(2-Chloro-8-hydroxy-9-(3-methoxycarbonylmethylbenzyl) adenine)の合 成

参考例39で得られた8-ブロモ-2-クロロ-9-(3-メトキシカルボニルメチルベンジル)アデニン(8-Bromo-2-chloro-9-(3-methoxycarbonylmethylbenzyl) adenine) 1.78 g (4.34 mmo1)を1N水酸化ナトリウム水溶液(150 ml)とメタノール(150 ml)の混合溶媒に懸濁させ、100℃で30分撹拌した。12N塩酸で中和後、溶媒を留去した。残渣にメタノール 50 mlと濃硫酸 2.45 g (25.0 mmo1)を加え、1時間加熱還流した。飽和重曹水で中和、クロロホルムで抽出、有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮した。残渣をカラムクロマトグラフィー(SiO₂ 90.0g、溶出溶媒:CHCl₃/MeOH=100/0~50/1)で精製し、0.84 g (2.41 mmo1)の白色固体として標記化合物を得た。収率56%。

#### 実施例99

8 ーヒドロキシー 2-(2-ヒドロキシエチルチオ)-9-(3-メトキシカルボニルメチルベンジル) アデニン (8-Hydroxy-2-(2-hydroxyethylthio)-9-(3-methoxycarbonylmethylbenzyl) adenine) の合成

ナトリウム 67 mg (2.90 mmo1)を2-メルカプトエタノール 2.5 mlに溶解させ、 実施例98で得られた2-クロロ-8-ヒドロキシ-9-(3-メトキシカルボニルメチルベンジル)アデニン(2-Chloro-8-hydroxy-9-(3-methoxycarbonylmethylbenzyl) adenine)100 mg (0.29 mmo1)を加え、120℃で4時間撹拌した。12N塩酸で中和後、 溶媒を留去し、残渣にメタノール 3.0 mlと濃硫酸 0.14g (1.43 mmo1)を加え、 30分加熱還流した。飽和重曹水で中和、クロロホルムで抽出、有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮した。残渣に水を加え、濾別、水で洗浄し、55 mg (0.14 mmo1)の白色固体として標記化合物を得た。収率49%。

実施例1と同様の方法で、以下の実施例100~102の化合物を得た。

実施例100

2ーブトキシー8ーヒドロキシー9ー[4-(1-メトキシカルボニルエチル)ベンジル]アデニン(2-Butoxy-8-hydroxy-9-[4-(1-

methoxycarbonylethyl)benzyl]adenine)

5 実施例101

2ープトキシー8ーヒドロキシー9ー[3ー(2ーメトキシカルボニルー2ープロピル)ベンジル]アデニン(2-Butoxy-8-hydroxy-9-[3-(2-methoxycarbony1-2-propy1) benzy1] adenine)

実施例102

10 2ーブトキシー8ーヒドロキシー9ー(4ーメトキシカルボニルフェネチル)アデニン(2-Butoxy-8-hydroxy-9-(4-methoxycarbonylphenethyl)adenine)

実施例40と同様の方法で、以下の実施例103~106の化合物を得た。 実施例103

9 ーベンジルー8ーヒドロキシー2ー[(3ーメトキシカルボニルベンジル)チオ] アデニン(9-Benzyl-8-hydroxy-2-[(3-methoxycarbonylbenzyl)thio]adenine) 実施例104

9 ーベンジルー 8 ーヒドロキシー 2 ー [(4-メトキシカルボニルベンジル) チオ] アデニン (9-Benzyl-8-hydroxy-2-[(4-methoxycarbonylbenzyl) thio]adenine)

20 実施例105

9 ーベンジルー 8 ーヒドロキシー 2 ー [(3 ーメトキシカルボニルメチルベンジル)チオ]アデニン (9-Benzy1-8-hydroxy-2-[(3-

methoxycarbonylmethylbenzyl)thio]adenine)

実施例106

25 9 ーベンジルー 8 ーヒドロキシー 2 ー [(4ーメトキシカルボニルメチルベンジル)チオ]アデニン(9-Benzyl-8-hydroxy-2-[(4-methoxycarbonylmethylbenzyl)thio]adenine)

実施例29と同様の方法で、以下の実施例107~109の化合物を得た。

実施例107

9 ーベンジルー 2 ーブトキシカルボニルメチルー 8 ーヒドロキシアデニン (9-Benzy1-2-butoxycarbonylmethyl-8-hydroxyadenine)

実施例108

5 9 ーベンジルー 8 ーヒドロキシー 2 ー (イソプロポキシカルボニルメチル)アデニン (9-Benzy1-8-hydroxy-2-(isopropoxycarbonylmethyl) adenine)

実施例109

9 ーベンジルー 2 ー(2 ーフルオロエトキシカルボニル)メチルー 8 ーヒドロキシアデニン(9-Benzy1-2-(2-fluoroethoxycarbonyl)methy1-8-hydroxyadenine)

10 実施例110

9 ーベンジルー8ーヒドロキシー2ー(モルホリノカルボニルメチル)アデニン (9-Benzyl-8-hydroxy-2-(morpholinocarbonylmethyl)adenine)の合成 比較例8で得られた9-ベンジル-2-カルボキシメチル-8-ヒドロキシアデニン

(9-Benzyl-2-carboxymethyl-8-hydroxyadenine) 15 mg (0.050 mmol), HOBt (N-

Hydroxybenzotriazole) 12 mg (0.075 mmol)、morpholine 7 mg(0.075 mmol)、EDC・HC1(1-Ethyl-3-(3-dimethylaminopropyl)carbodiimide hydrochloride) 15 mg (0.075 mmol)をジクロロメタン 10 mlに加え室温で5時間攪拌した。溶媒を留去後、残渣を水にあけクロロホルム抽出、有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮し、残渣をカラムクロマトグラフィー(SiO, 20g、溶出溶媒:

20 CHCl<sub>3</sub>/MeOH=100/3~20/1)で精製し、8 mgの白色固体として標記化合物を得た。 収率43%。

実施例1と同様の方法で、以下の実施例111~115の化合物を得た。

実施例111

25 2 - ブトキシー 8 - ヒドロキシー 9 - [ (2 - メトキシカルボニルメチル) ベンジル] アデニン (2-Butoxy-8-hydroxy-9-[(2-

methoxycarbonylmethyl)benzyl]adenine)

(108 mg (0.28 mmol))

実施例112

2ーブトキシー8ーヒドロキシー9ー [ (4-7)ルオロー3ーメトキシカルボニル) ベンジル] アデニン (2-Butoxy-8-hydroxy-9-[(4-fluoro-3-

methoxycarbonyl)benzyl]adenine)

(170 mg (0.44 mmol))

5 実施例113

2ーブトキシー8ーヒドロキシー9ー [ (4ーメトキシ-3-メトキシカルボニル) ベンジル] アデニン (2-Butoxy-8-hydroxy-9-[(4-methoxy-3-methoxycarbonyl) benzyl]adenine)

(369 mg (0.92 mmol))

10 実施例114

2 ーブトキシー8 ーヒドロキシー9 ー [4 ー (2 ーメトキシカルボニルー2 ーメ チルエチル) ベンジル] アデニン (2-Butoxy-8-hydroxy-9-[4-(2-methoxycarbonyl-2-methylethyl) benzyl]adenine) (305 mg (0.74 mmol))

15 実施例115

2 - ブトキシ-8 - ヒドロキシ-9 - 「3 - ((2 R, S) - メトキシカルボニルエチル) ベンジル] アデニン (2-Butoxy-8-hydroxy-9-[3-((2R, S)-methoxycarbonylethyl) benzyl]adenine) (287 mg (0.72 mmol))

20 実施例116

25

2 ー ブトキシー 8 ー ヒ ド ロ キシー 9 ー {3 ー [メトキシ (オキソ) アセチル] ベンジル} アデニン (2-Butoxy-8-hydroxy-9-{3-

[methoxy(oxo)acetyl]benzyl}adenine)

比較例43で得られた 2-Butoxy-8-hydroxy-9-[3-(oxocarboxymethyl)benzyl] adenine 0.13 g (0.34 mmol)のメタノール3.5 ml溶液に、0 ℃で濃硫酸0.2 mlを加え室温で2時間撹拌した。飽和重曹水で中和後、水を加え、析出した固体を濾取した。カラムクロマトグラフィー(SiO<sub>2</sub> 5.0 g、溶出溶媒:

 $CHC1_3$ /MeOH=10/1)で精製し、水で洗浄することにより、0.086~g~(0.22~mmo1)の白色固体として標記化合物を得た。収率64%。

実施例117

2 ープトキシー8 ーヒドロキシー9 ー {3 ー [ (1 ーヒドロキシー2 ーメトキシ) アセチル] ベンジル} アデニン (2-Butoxy-8-hydroxy-9-{3-[(1-hydroxy-2-methoxy)acetyl] benzyl}adenine) の合成

79

5 実施例116と同様の方法で、標記化合物を得た。収率82%。

実施例1と同様の方法で、以下の実施例118~119の化合物を得た。

実施例118

2ーブトキシー8ーヒドロキシー8ー { (2ーメトキシカルボニルー4ーピリジ

10 ル) メチル} アデニン (2-Butoxy-8-hydroxy-9- {(2-methoxycarbony1-4-pyridyl)methyl} adenine)

実施例119

2ーブトキシー8ーヒドロキシー9ー  $\{(5-メトキシカルボニルー2ーチエニル)$  メチル $\}$  アデニン  $\{(5-methoxycarbony1-2-metho$ 

thienyl) methyl adenine)

実施例81と同様の方法で、以下の実施例120~121の化合物を得た。

実施例120

9 - {3, 5 - ビス(メトキシカルボニルメチル)ベンジル} - 2 - ブトキシ-8 - ヒドロキシアデニン 9 - {3, 5 - Bis (methoxycarbonylmethyl) benzyl} - 2 -

20 butoxy- 8-hydroxyadenine)

実施例121

2ーブトキシー8ーヒドロキシー9ー { (5ーメトキシカルボニルメチルー3ーピリジル) メチル} アデニン (2-Butoxy-8-hydroxy-9- {(5-methoxycarbonylmethyl-3-pyridyl)methyl} adenine)

25 実施例122

マウス脾臓細胞におけるインターフェロン誘導作用(in vitro)

C3H/HeJ系マウス (雄性; 8-10週齢)から脾臓を摘出し、5%FBSを含むMEM培地を用いて $2 \times 10^6$  cells/mlの脾細胞懸濁液を調製し、24穴マイクロプレートの各ウエルに0.5 mlずつ分注した。そして、同培地で希釈した被験化合物 (0.2% DMSOを

80

含む)を各ウエルに0.5 mlずつ添加し、5% CO。インキュベーター内で37℃、24時 間培養した後、培養液を0.2マイクロメーターのフィルターで無菌ろ過して培養 上清を得た。培養上清中のインターフェロン力価はJ. A. Armstrong, Methods in Enzymology 78, 381-7に記載のバイオアッセイにより定量した。すなわち1x 10<sup>4</sup> cells/50 μ 1のマウス繊維芽細胞 L929を96穴の培養プレートで24時間培養 後、50μ1の希釈培養上清を添加し、更に24時間培養した。続いて水泡性口内炎 ウイルスを 100 μ1 ずつ添加し、ウイルス感染後44時間での細胞変性効果をクリ スタルバイオレット染色により確認した。定量は、色素を2%デオキシコール酸 ナトリウム水溶液で溶解し、595nmの吸収を測定することで行った。表1に各化合 物のインターフェロン誘導活性(最小有効濃度)を示す。

表 1

5

10

化合物	最小有効濃度(μM)	化合物	最小有効濃度(μM)
実施例1	<0.001	実施例48	0.3
実施例6	<0.001	実施例50	0.1
実施例7	<0.001	実施例51	0.1
実施例15	0.003	実施例53	0.1
実施例16	0.003	実施例54	0.1
実施例19	<0.001	実施例58	0.1
実施例20	0.003	実施例59	0.1
実施例21	0.003	比較例1	0.003
実施例24	<0.001	比較例3	0.1
実施例25	0.003	比較例5	0. 1
実施例29	0.01	比較例6	0.03
実施例30	0.01	比較例8	10
実施例32	0. 01	比較例10	1
実施例33	0. 1	比較例11	0. 1
実施例34	0.1	比較例12	10
実施例38	0. 01	比較例13	10
実施例40	0. 01		

#### 実施例123

ラット脾臓細胞におけるインターフェロン誘導作用(in vitro)

SDラット(雄性:8-10週齢)から脾臓を摘出し、無血性MEM培地を用いて1×10<sup>7</sup> 15 cells/mlの脾細胞懸濁液を調製し、24穴マイクロプレートの各ウエルに0.5 mlず つ分注した。そして、同培地で希釈した被験化合物(0.2% DMSOを含む)を各ウエ

5

10

ルに $0.5\,\mathrm{ml}$ ずつ添加し、 $5\%\,\mathrm{CO}_2$ インキュベーター内で37%、24時間培養した後、培養液を0.2マイクロメーターのフィルターで無菌ろ過して培養上清を得た。培養上清中のインターフェロン力価はJ. A. Armstrong, Methods in Enzymology 78, 381-7に記載のバイオアッセイにより定量した。すなわち $1\times10^4\,\mathrm{cells}/50\,\mu$ 1のマウス繊維芽細胞 L929を96穴の培養プレートで24時間培養後、 $50\,\mu$ 1の希釈培養上清を添加し、更に24時間培養した。続いて水泡性口内炎ウイルスを  $100\,\mu$ 1 ずつ添加し、ウイルス感染後44時間での細胞変性効果をニュートラルレッド染色により確認した。定量は、色素を50%エタノール/PBS水溶液で抽出し、 $540\mathrm{nm}$ の吸収を測定することで行った。表  $2\,\mathrm{lc}$ 各化合物のインターフェロン誘導活性(最小有効濃度)を示す。

表2

化合物	最小有効濃度(nM)	化合物	最小有効濃度(nM)
実施例1	0. 3	実施例75	3
実施例2	1	実施例76	0. 1
実施例15	1	実施例77	0. 3
実施例17	1	実施例78	0. 03
実施例19	0. 3	実施例79	0.3
実施例20	0. 1	実施例80	1
実施例21	1	実施例81	1
実施例23	100	実施例82	100
実施例24	0. 3	実施例83	0. 3
実施例29	10	実施例84	10
実施例30	10	実施例87	1
実施例40	10	実施例90	0. 3
実施例54	10	実施例93	3
実施例61	3	実施例95	1
実施例62	30	実施例96	3
実施例63	100	実施例100	0. 3
実施例64	3	実施例103	10
実施例65	30	実施例104	100
実施例66	1	実施例105	300
実施例67	1	実施例106	100
実施例68	0. 3	実施例107	100
実施例70	1	実施例108	30
実施例71	0. 3	実施例109	30
実施例73	0, 3	実施例110	100
実施例74	1		
比較例1	10	比較例19	30
比較例3	10	比較例20	30
比較例5	10	比較例21	3
比較例6	10	比較例23	100
比較例8	3000	比較例26	3
比較例12	300	比較例27	300
比較例13	300	比較例31	30
比較例15	1000	比較例34	300
比較例16	1000	比較例35	1000
比較例17	300	比較例36	3000
比較例18	3000	比較例37	1000

実施例124

血清を用いた代謝安定性試験

SD系ラット(雄性;8-10週齢)の新鮮血から血漿を調製し、終濃度 $10\,\mu$  Mの被験化合物を添加した(1% DMSOを含む)。そして、37%でで15分間、血漿エステラーゼによる代謝反応を行った後、被験化合物を酢酸エチルで抽出し、逆相<math>HPLCで定量した。被験化合物の代謝安定性は、代謝反応前の濃度を100%とした場合の残存率(%)で示した。結果を表3に示した。

表3

5

化合物	残存率(%)	化合物	残存率(%)
実施例1	32	実施例38	2
実施例2	5	実施例40	0
実施例3	20	実施例41	0
実施例4	23	実施例42	0
実施例5	18	実施例43	0
実施例6	14	実施例44	0
実施例7	1	実施例45	0
実施例8	16	実施例46	0
実施例9	1	実施例47	0
実施例11	13	実施例48	0
実施例12	29	実施例49	0
実施例13	10	実施例53	0
実施例15	0	実施例54	0
実施例16	0	実施例55	0
実施例17	0	実施例56	0
実施例18	0	実施例58	0
実施例19	1	実施例59	0
実施例20	0	実施例61	0*
実施例21	0*	実施例62	0*
実施例22	0	実施例64	0*
実施例24	7	実施例65	0*
実施例25	16	実施例68	0*
実施例27	0	実施例70	0*
実施例29	0	実施例71	0*
実施例30	0	実施例73	4*
実施例31	0	実施例74	0*
実施例32	0	実施例75	0*
実施例34	11	実施例80	0*
実施例37	0	実施例103	6*

<sup>\*</sup>被験化合物の濃度1 μ M

5

10

15

実施例125

ラット肝S9を用いた代謝安定性試験

ラット肝S9を用いた反応は96ウェルプレート上でTecan社製スクリーニングロ ボットを用いて行った。S9溶液はラット肝S9 10mlに 250mM Kpi(ph 7.4) 20ml と脱イオン水 20mlを加えて調整し、Cofactor液をNADPH 220mgを脱イオン水 40.5mlに溶解(Final 6mM)して調整し、IS(Internal Standard)溶液はアセトニト リル30mlに IS溶液(1mMDMS0溶液)300 $\mu$ 1を添加(100倍希釈)し調整した。被験 化合物(1 µ M DMSO溶液)を37℃のインキュベーター中で溶解し、各35 µ Lずつを 96we11プレートに分注(24サンプル/プレート)した後、プレート類(サンプルプレ ート、希釈用96we11プレート、反応用及び回収用の各Deep we11プレート、固相 抽出プレート)と試薬類(S 9 溶液、Cofactor液、IS(Internal Standard)溶液、 Stop solution、溶出用アセトニトリル)をロボットブース内の決められた位置に セットし、反応をスタートした(被験化合物の濃度1μM)。振とうしながら37℃ でインキュベート後、固相抽出(同時に分析用の内部標準を添加する)し、回収さ れた200 $\mu$  L/wellのサンプルに対し、各well 50 $\mu$ Lのアセトニトリルを添加し、 FALCON Deep we11プレート2枚に100 μ L/we11ずつ分注後、LC/MS分析を行い、被 検物質及び内部標準のクロマトグラムを描き、ピーク面積を求めた後、内部標準 法で安定性(反応後の残存率)を算出した。結果を表4に示した。

表4

化合物	残存率(%)	化合物	残存率(%)
実施例1	7	実施例57	3
実施例2	11	実施例59	7
実施例3	19	実施例61	0
実施例4	25	実施例62	0
実施例8	1	実施例63	0
実施例14	22	実施例64	2
実施例15	11	実施例66	0
実施例16	0	実施例67	0
実施例17	28	実施例68	13
実施例19	0	実施例70	16
実施例20	0	実施例71	0
実施例21	26	実施例72	4
実施例22	31	実施例73	0
実施例30	4	実施例74	7
実施例31	3	実施例79	17
実施例33	2*	実施例80	0
実施例34	1*	実施例81	2
実施例41	2*	実施例82	2
実施例42	3	実施例84	1
実施例43	2	実施例86	18
実施例44	0	実施例90	3
実施例45	8*	実施例94	2
実施例46	0	実施例95	4
実施例47	0	実施例96	0
実施例48	0	実施例100	1
実施例49	0	実施例103	7
実施例50	7	実施例105	1
実施例51	0	実施例106	3
実施例52	24	実施例107	3
実施例53	2	実施例108	3
実施例55	4*	実施例109	0
実施例56	1		

<sup>\*</sup>被験化合物の濃度10 μ M

### 実施例126

5 マウス喘息モデルにおける気管支肺胞洗浄液(BALF)中白血球数、サイトカイン量 測定

C57BL/6マウスに加熱変性卵白アルブミン(40mg)皮下投与により感作し、初回

感作14日後に100 $\mu$ g 卵白アルブミン点鼻ブーストした。初回感作21日後に生理食塩水に懸濁した被験物質 (10mg/kg)を1m1/kg点鼻投与 (体重10g あたり $10\mu$  1) し、2時間後に $100\mu$ g 卵白アルブミン点鼻チャレンジした。18時間後に気管支肺胞洗浄液 (BALF)採取し、BALF中総白血球数測定とサイトスピン標本の白血球分別測定(%)を行った。また、ELISA法にてBALF上清中 IL-4, IL-5を測定した。白血球数 (% inhibition)を表 5 に、IL-4、IL-5産生阻害活性 (% inhibition of control)を表 6 にそれぞれ示した。

### <u>表 5</u>

化合物	総白血球	好酸球	好中球
実施例15	84	101	-92
プロピオン酸ベクロメタゾン	92	89	90

#### 10 表 6

15

20

25

5

化合物	IL-4	IL-5
実施例15	80	75
プロピオン酸ベクロメタゾン	97	100

#### 実施例127

ヘルペスウイルス (HSV) 膣感染マウスモデルにおけるアンテドラッグの抗HSV活性

6週齢のBALB/c系雌性マウス(日本エスエルシー)の背部皮下に、マウス当たり3 mgのDepo-Provera(登録商標)を投与し、6日間飼育した。これにより、雌性マウスの性周期を同調させ、マウス間のヘルペスウイルスに対する感受性を均一にした。ベビー綿棒を用いてマウス膣粘液を除去し、実施例20の化合物を0.5%含有する軟膏20 mg、あるいは5%含有する軟膏10 mgを腟内に塗布した(それぞれ、マウス当たり0.1 mgおよび0.5 mgの実施例20の化合物を投与することに相当)。対照群には、化合物を含まないプラセボ軟膏を同様に塗布した。軟膏としては、80%ワセリンおよび20%流動パラフィンからなる基剤を用いた。翌日、ベビー綿棒を用いて膣粘液を除去し、その後2×10⁴ pfuの2型ヘルペスウイルス(HSV-2)10 μ1/mouseを膣内にピペットマンを用いて注入した。感染後、マウスの生死を観察した。

第1図にウイルス感染9日後のマウス生存率を示した。0.5% および5% の実施 例20の化合物含有軟膏塗布群はコントロール群と比べて明らかに生存率が高く、 用量依存性が認められた。また5% 軟膏群では、コントロール群の生存率が0%で あるのに対し、100%と明確な抗ウイルス効果が認められた。

5 実施例128

#### 製剤の処方例

エアゾル剤1g中、

実施例15の化合物: 0.641mg(0.06%)

エタノール : 26.816m g (2.68%)

1, 1, 1, 2-テトラフルオロエタン : 972.543m g (97.25%) 10

上記成分を含有するエアゾル溶液を調製する。

実施例129

#### 製剤の処方例

エアゾル剤1g中、

実施例22の化合物: 0.641mg(0.06%) 15

エタノール : 26.816m g (2.68%)

1, 1, 1, 2-テトラフルオロエタン: 972.543m g (97.25%)

上記成分を含有するエアゾル溶液を調製する。

実施例130

20 製剤の処方例

エアゾル剤1g中、

実施例41の化合物: 0.641mg(0.06%)

エタノール : 26.816m g (2.68%)

1, 1, 1, 2-テトラフルオロエタン: 972.543m g (97.25%)

上記成分を含有するエアゾル溶液を調製する。 25

実施例131

#### 製剤の処方例

エアゾル剤1g中、

実施例19の化合物:0.641mg(0.06%)

88

エタノール : 26.816m g (2.68%)

1.1.1.2-テトラフルオロエタン:972.543mg(97.25%)

上記成分を含有するエアゾル溶液を調製する。

実施例132

5 製剤の処方例

エアゾル剤1g中、

実施例67の化合物: 0.641mg(0.06%)

エタノール : 26.816m g (2.68%)

1, 1, 1, 2-テトラフルオロエタン: 972.543m g (97.25%)

10 上記成分を含有するエアゾル溶液を調製する。

比較例1

15

2ーブトキシー8ーヒドロキシー9ー(3ーカルボキシベンジル)アデニン(2-

Butoxy-8-hydroxy-9-(3-carboxybenzy1)adenine)の合成

実施例1で得られた2-Butoxy-8-hydroxy-9-(3-methoxycarbonylbenzyl)adenine 0.10 g (0.27 mmol)を5%水酸化ナトリウム水溶液10 mlに加えて室温で2時間撹拌した。濃塩酸で中和後析出固体を濾別、メタノールで洗浄し、0.06 g (0.17 mmol)の白色固体として標記化合物を得た。収率61%。

比較例1と同様の方法で、比較例3~8の化合物を得た。

比較例3

20 2-ブトキシー8-ヒドロキシー9-(5-カルボキシフルフリル)アデニン(2-Butoxy-8-hydroxy-9-(5-carboxyfurfuryl)adenine)

比較例5

2 ーブトキシー8ーヒドロキシー9ー(3ーカルボキシメチルベンジル)アデニン 2-Butoxy-8-hydroxy-9-(3-carboxymethylbenzyl)adenine)

25 比較例 6

2ープトキシー8ーヒドロキシー9ー(4ーカルボキシメチルベンジル)アデニン (2-Butoxy-8-hydroxy-9-(4-carboxymethylbenzyl)adenine)

比較例8

9ーベンジルー2ーカルボキシメチルー8ーヒドロキシアデニン(9-Benzy1-2-

89

carboxymethy1-8-hydroxyadenine)

#### 比較例9

9 ーベンジルー 8 ーヒドロキシー 2 ー(2 ーヒドロキシエチルアミノ)アデニン (9-benzyl-8-hydroxy-2-(2-hydroxyethylamino)adenine)の合成

参考例8で得られた9-benzyl-8-bromo-2-(2-hydroxyethylamino)adenine 600 mg (1.7 mmol)を6N 塩酸 3 ml中、100℃で8時間撹拌した。反応物を氷冷下40%水酸化ナトリウム水溶液で中和し、析出固体を濾取、水洗し、190 mg(0.63 mmol)の白色固体として標記化合物を得た。収率 38%。

#### 比較例10

10 8-ヒドロキシー2-(2-ヒドロキシエチルアミノ)-9-{(6-メチルー3-ピリジル)メチル}アデニン(8-hydroxy-2-(2-hydroxyethylamino)-9-{(6-methyl-3-pyridyl)methyl}adenine)の合成

比較例9と同様の方法で標記化合物を得た。

#### 比較例11

20

8-ヒドロキシー2-(2-ヒドロキシエトキシ)-9-{(6-メチルー3-ピリジル)メチル}アデニン(8-hydroxy-2-(2-hydroxyethoxy)-9-{(6-methyl-3-pyridyl)methyl}adenine)の合成

参考例13で得られた2-hydroxyethoxy-8-methoxy-9-[(6-methyl-3-pyridyl)methyl]adenine 640 mg (1.9 mmol)を濃塩酸 5 ml中、室温で6時間撹拌した。反応物を氷冷下24%水酸化ナトリウム水溶液で中和し、析出固体を濾取、水洗し、440 mg(1.4 mmol)の白色固体として標記化合物を得た。収率73%。比較例12

9 ーベンジルー 8 ーヒドロキシー 2 ー (カルボキシメチル) チオアデニン (9-Benzyl-8-hydroxy-2-(calboxylmehyl) thioadenine) の合成

25 500mgの水酸化ナトリウムのメタノール溶液5m1に64mg(0.19mmol) の6-アミノー9-ベンジルー8-ヒドロキシ-2-(メトキシカルボニルメチル)チオプリンを加え、2時間加熱還流した。2N塩酸で中和した後、濾取、水洗し、32mgの白色粉末固体として標記化合物を得た。収率52% 比較例13

9 ーベンジルー8ーヒドロキシー2ー(2ーカルボキシエチル)チオアデニン(9-Benzyl-8-hydroxy-2-(2-calboxylethyl)thioadenine)の合成

実施例40と同様の方法で標記化合物を得た。

比較例14

5 2-(2,3-ジヒドロキシプロピルアミノ)-8-ヒドロキシ-9-{(6-メチル-3-ピリジル)メチル}アデニン(2-(2,3-dihydroxypropylamino)-8-hydroxy-9-{(6-methyl-3-pyridyl)methyl}adenine)の合成

比較例10と同様の方法で標記化合物を得た。

比較例15

10 9 - ベンジルー 2 - (2 - カルボキシエチル) - 8 - ヒドロキシアデニン (9-Benzy1-2-(2-carboxyethy1) - 8-hydroxyadenine) の合成

マロン酸メチルエステル (Dimethyl malonate) 493 mg (3.73 mmol)をDMF 8 ml に加えた後に氷浴下水素化ナトリウム75 mg (3.13 mmol)を加えた。その後室温で30分攪拌した後に、9~ベンジル-2-クロロメチル-8-ヒドロキシアデニン(9-

Benzy1-2-chloromethy1-8-hydroxyadenine) 0.10 g (0.37 mmol)を加え、さらに室温で21時間撹拌した。溶媒を留去した後、残渣を水にあけ濃塩酸で中和後析出固体を濾別、得られた固体を水で洗浄後加熱真空乾燥することで92 mg (0.24 mmol)の白色固体として9-ベンジル-2-(2,2-ジメトキシカルボニルエチル-8-ヒドロキシアデニン(9-Benzy1-2-(2,2-dimethoxycarbonylethy1)-8-hydroxyadenine)を得た。得られた9-ベンジル-2-(2,2-ジメトキシカルボニルエチル)-8-ヒドロキシアデニン(9-Benzy1-2-(2,2-dimethoxycarbonylethy1)-8-hydroxyadenine)79 mg (0.20 mmol)を濃塩酸 2 ml、1,4-ジオキサン 6 mlの混合溶媒に加え、還流下

25 比較例16

15

20

9 —ベンジル—8ーヒドロキシー2ーカルボキシメトキシアデニン(9-Benzyl-8-hydroxy-2-calboxylmethoxyadenine)の合成

6時間加熱撹拌した。氷浴下飽和重曹水で中和後、析出固体を濾別、水で洗浄後

加熱真空乾燥することで55 mg (0.18 mmo1)の白色固体として標記化合物を得た。

比較例1と同様の方法で標記化合物を得た。

比較例17

 $2-(2-カルボキシエチル)-8-ヒドロキシ-9-\{(6-メチル-3-ピリジル)メチル}アデニン塩酸塩(2-(2-Carbonxylethyl)-8-hydroxy-9-<math>\{(6-methyl-3-pyridyl)methyl\}$ adenine)hydrochloride saltの合成

実施較例66で得られた8-ヒドロキシ-2-(2-メトキシカルボニルエチル)-9-{(6-メチル-3-ピリジル)メチル}アデニン(8-Hydroxy-2-(2-methoxycarbonylethyl)-9-{(6-methyl-3-pyridyl)methyl}adenine)9 mg (0.026 mmol)を濃塩酸 1 mlに加え、100℃で1時間攪拌した。溶媒を留去後メタノールに溶解させジイソプロピルエーテルを加え、析出した固体をろ取、加熱真空乾燥することで 7 mg (0.019 mmol)の白色固体として標記化合物を得た。

10

5

比較例1と同様の方法で、比較例18~26の化合物を得た。

#### 比較例18

2-(2-カルボキシエチル)-9-(4-カルボキシメチルベンジル)-8-ヒドロキシアデニン(2-(2-Carboxy1ethy1)-9-(4-carboxy1methy1benzy1)-8-

15 hydroxyadenine)

#### 比較例19

2ーブトキシー 9ー(5ーカルボキシメチルフルフリル)ー8ーヒドロキシアデニン(2-Butoxy-9-(5-carboxy1methy1furfury1)-8-hydroxyadenine)

#### 比較例20

20 2ーブトキシー 9ー(3ーカルボキシエチルベンジル)ー 8ーヒドロキシアデニン (2-Butoxy-9-(3-carboxylethylbenzyl)-8-hydroxyadenine)

#### 比較例21

2-ブトキシー9-{6-(4-カルボキシー1-ピペリジル)-3-ピリジルメチー8-ヒドロキシアデニン(2-Butoxy-9-{6-(4-carboxyl-1-piperidyl)-3-

25 pyridylmethyl-8-hydroxyadenine}

#### 比較例22

2ープトキシー9ー $\{6$ ー(3ーカルボキシー1ーピペリジル)ー3ーピリジルメチル $\}$ ー8ーヒドロキシアデニン $\{2$ -Butoxy-9- $\{6$ - $\{3$ -carboxy1-1-piperidy1)-3-pyridy1methy1-8-hydroxyadenine3

92

WO 2004/029054 PCT/JP2003/012320

比較例23

2 ーブトキシー 9 ー(3,4 ージカルボキシベンジル) ー 9 ーヒドロキシアデニン (2-Butoxy-9-(3,4-dicarboxylbenzyl)-8-hydroxyadenine)

比較例24

5 2 ープトキシー 9 ー(3,5 ージカルボキシベンジル) ー 8 ーヒドロキシアデニン (2-Butoxy-9-(3,5-dicarboxylbenzyl) -8-hydroxyadenine)

比較例25

2ープトキシー 9ー $\{(6$ ーカルボキシメチルー3ーピリジル)メチル $\}$ ー8ーヒドロキシアデニン(2-Butoxy-9- $\{(6$ -carboxylmethyl-3-pyridyl)methyl $\}$ -8-

10 hydroxyadenine)

比較例26

2ーブトキシー 9ー $\{(6-(1-))$ ドロキシー 3ーカルボキシプロピル)チオー 3ーピリジル)メチル $\}$ ー8ーヒドロキシアデニン(2-Butoxy-9- $\{6-(1-)$  carboxylpropyl) thio-3-pyridyl $\}$  methyl $\}$ -8-hydroxyadenine)

15 比較例27

9ー(3ーカルボキシメチルベンジル)ー8ーヒドロキシー2ー(2ーメトキシエトキシ)アデニン(9-(3-Carboxymethylbenzyl)-8-hydroxy-2-(2-methoxyethoxy) adenine)の合成

参考例35で得られた 8-ブロモ-9-(3-メトキシカルボニルメチルベンジル)-2-20 (2-メトキシエトキシ)アデニン(8-Bromo-9-(3-methoxycarbonylmethylbenzyl)-2-(2-methoxyethoxy)adenine) 0.22g (0.50 mmol)を1N水酸化ナトリウム水溶液 (15 ml)とメタノール(15 ml)の混合溶媒に懸濁させた後、100 ℃で2.5時間撹拌した。溶媒を留去後、12N塩酸10 mlを反応物に加え、室温で3.5時間撹拌した。反応混合物に飽和重曹水を加え中和し、固体を析出させ、析出固体を水、メタノールで順次洗浄して0.14 g (0.37 mmol)の淡赤色固体として標記化合物を得た。収率73%。

比較例28

2ーブチルアミノー9ー(3ーカルボキシメチルベンジル)-8-ヒドロキシアデニン(2-Butylamino-9-(3-carboxymethylbenzyl)-8-hydroxyadenine)の合成

WO 2004/029054

93

比較例27と同様の方法で標記化合物を得た。

比較例29

5

10

20

9-(3-カルボキシメチルベンジル)-2-クロロ-8-ヒドロキシアデニン (9-(3-Carboxymethylbenzyl)-2-chloro-8-hydroxyadenine) の合成

実施例98で得られた2-クロロ-8-ヒドロキシ-9-(3-メトキシカルボニルメチルベンジル)アデニン(2-Chloro-8-hydroxy-9-(3-methoxycarbonylmethylbenzyl) adenine)50 mg (0.14 mmol)を1N水酸化ナトリウム水溶液(5 ml)とメタノール(5 ml)の混合溶媒に溶解させた後、100 ℃で5分撹拌した。12N塩酸で中和した後、溶媒を留去した。残渣に水を加え析出固体を濾別、水で洗浄し、24 mg (0.072 mmol)の薄赤色固体として標記化合物を得た。収率50%。

比較例30

9-(3-カルボキシメチルベンジル)-8-ヒドロキシ-2-(2-ヒドロキシエチルチオ)アデニン(9-(3-Carboxymethylbenzyl)-8-hydroxy-2-(2-hydroxyethylthio) adenine)の合成

15 比較例29と同様の方法で標記化合物を得た。

比較例1と同様の方法で、比較例31~37の化合物を得た。

比較例31

2-ブトキシ-8-ヒドロキシ-9-[4-(1-カルボキシエチル)ベンジル]アデニン(2-Butoxy-8-hydroxy-9-[4-(1-carboxyethy1) benzy1] adenine)

比較例32

2ーブトキシー8ーヒドロキシー9ー[3ー(2ーカルボキシー2ープロピル)ベンジル]アデニン(2-Butoxy-8-hydroxy-9-[3-(2-carboxy-2-propy1) benzy1] adenine)

25 比較例33

2-ブトキシ-8-ヒドロキシ-9-(4-カルボキシフェネチル)アデニン(2-Butoxy-8-hydroxy-9-(4-carboxyphenethyl)adenine)

比較例34

9-ベンジル-8-ヒドロキシ-2-[(3-カルボキシベンジル)チオ]アデニン

94

(9-Benzyl-8-hydroxy-2-[(3-carboxybenzyl)thio]adenine)

比較例35

9-ベンジル-8-ヒドロキシ-2-[(4-カルボキシベンジル)チオ]アデニン

(9-Benzyl-8-hydroxy-2-[(4-carboxybenzyl)thio]adenine)

5 比較例36

9-ベンジル-8-ヒドロキシ-2-[(3-カルボキシメチルベンジル)チオ]ア

デニン(9-Benzy1-8-hydroxy-2-[(3-carboxymethy1benzy1)thio]adenine)

比較例37

9ーベンジルー8ーヒドロキシー2ー[(4ーカルボキシメチルベンジル)チオ]ア

10 デニン(9-Benzyl-8-hydroxy-2-[(4-carboxymethylbenzyl)thio]adenine)

以下に参考例・実施例・比較例の化合物の構造式および物性値を示す。

<u>表 7</u>

参考例	構造式	得量
1	NH <sub>2</sub>	3.72 g
2	Br CO <sub>2</sub> Me	1.90 g
3	$NH_2$ $N$	0.50 g
4	N $N$ $N$ $N$ $N$ $N$ $N$ $N$ $N$ $N$	0.45 g
5	NH2 N OMe CO <sub>2</sub> H	0. 13 g
6	NH <sub>2</sub>	2.08 g

参考例	-R <sup>2a</sup>	-R <sup>8a</sup>	<sup>1</sup> H–NMR
7	−NH (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH	-Н	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 7. 76 (1H, s), 7. 27 (5H, m), 6. 66 (2H, brs), 6. 08 (1H, t, J = 5.0 Hz), 5. 13 (2H, s), 4. 62 (1H, t, J = 5.0 Hz), 3. 46 (2H, q, J = 5.0 Hz), 2. 46 (2H, q, J = 5.0 Hz).

参考例	-R <sup>2a</sup>	-R <sup>8a</sup>	<sup>1</sup> H-NMR
8	–NН (СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ОН	-Br	(DMS0-d <sub>6</sub> ) $\delta$ 7. 28 (5H, m), 6. 92 (2H, brs), 6. 30 (1H, t, J = 6.0 Hz), 5. 17 (2H, s), 3. 49 (2H, q, J = 6.0 Hz).
15	-SH	-Н	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ12.10 (1H, brs), 10.06 (1H, brs), 7.30 (5H, m), 6.74 (2H, brs), 4.85 (2H, s).

参考例	$-R^{2a}$	-R <sup>8a</sup>	¹ H–NMR
9	−NH (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH	-Н	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 8.48 (1H, s), 7.82 (1H, s), 7.63 (1H, d, J = 6.8 Hz), 7.21 (1H, d, J = 6.8 Hz), 6.71 (2H, brs), 6.13 (1H, t, J = 5.6 Hz), 5.12 (2H, s), 4.67 (1H, t, J = 5.6 Hz), 3.50 (2H, q, J = 5.6 Hz), 3.30 (2H, q, J = 5.6 Hz), 2.42 (3H, s).
10	−NH (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH	-Br	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 8.44 (1H, s), 7.54 (1H, d, J = 6.8 Hz), 7.22 (1H, d, J = 6.8 Hz), 6.92 (2H, brs), 6.32 (1H, t, J = 5.6 Hz), 5.16 (2H, s), 3.50 (2H, t, J = 5.6 Hz), 3.32 (2H, q, J = 5.6 Hz), 2.43 (3H, s).
11	$-0$ (СН $_2$ ) $_2$ ОН	-Н	$\begin{array}{llllllllllllllllllllllllllllllllllll$
12	−0 (СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ОН	-Br	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 12.02 (1H, brs), 8.53 (1H, d, J = 2.0 Hz), 7.69 (1H, dd, J = 4.0, 2.0 Hz), 7.47 (2H, brs), 7.33 (1H, d, J = 4.0 Hz), 5.28 (2H, s), 4.23 (2H, t, J = 5.6 Hz), 3.67 (2H, t, J = 5.6 Hz), 2.48 (3H, s).

参考例	$-R^{2a}$	$-R^{8a}$	¹H-NMR
13	−О (СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ОН	-ОМе	$\begin{array}{llllllllllllllllllllllllllllllllllll$
14	$-0$ (CH $_2$ ) $_2$ OCONMe $_2$	-ОМе	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 8.54 (1H, d, J = 2.0 Hz), 7.58 (1H, dd, J = 8.0, 2.0 Hz), 7.09 (1H, d, J = 8.0 Hz), 5.20 (2H, brs), 5.06 (2H, s), 4.54 (2H, m), 4.43 (2H, m), 4.11 (3H, s), 2.90 (6H, d, J = 8.0 Hz), 2.52 (3H, s).
16	−NHCH <sub>2</sub> CH (OH) CH <sub>2</sub> OH	-Н	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 8.49 (1H, s), 7.83 (1H, s), 7.64 (1H, d, J = 8.0 Hz), 7.21 (1H, d, J = 8.0 Hz), 6.76 (2H, brs), 6.08 (1H, t, J = 5.6 Hz), 5.16 (2H, s), 4.90 (1H, d, J = 4.8 Hz), 4.62 (1H, t, J = 6.0 Hz), 3.60 (1H, m), 3.40 (3H, m), 3.20 (1H, m), 2.42 (3H, s).
17	−NHCH <sub>2</sub> CH (OH) CH <sub>2</sub> OH	-Br	$\begin{array}{l} (\text{DMSO-d}_6) \; \delta \;\; 8.45 \;\; (\text{1H, s}), \;\; 7.56 \;\; (\text{1H, d}, \;\; \text{J} \\ = \; 7.2 \;\; \text{Hz}), \;\; 7.64 \;\; (\text{1H, d}, \;\; \text{J} = \; 7.2 \;\; \text{Hz}), \\ 7.02 \;\; (\text{2H, brs}), \;\; 6.27 \;\; (\text{1H, t, J} = \; 6.7 \;\; \text{Hz}), \;\; 5.16 \;\; (\text{2H, s}), \;\; 4.83 \;\; (\text{1H, brs}), \;\; 4.60 \\ (\text{1H, brs}), \;\; 3.63 \;\; (\text{1H, m}), \;\; 3.40 \;\; (\text{3H, m}), \\ 3.20 \;\; (\text{1H, m}), \;\; 2.42 \;\; (\text{3H, s}). \end{array}$
18	−NHCH₂CH (OH) CH₂OH	-ОМе	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 8. 40 (1H, d, J = 2.0 Hz), 7. 54 (1H, dd, J = 8.0, 2.0 Hz), 7. 20 (1H, d, J = 8.0 Hz), 6. 44 (2H, brs), 5. 94 (1H, t, J = 5.6 Hz), 4. 95 (2H, s), 4. 90 (1H, d, J = 4.4 Hz), 4. 60 (1H, t, J = 5.6 Hz), 4. 00 (3H, s), 3. 60 (1H, m), 3. 39 (3H, m), 3. 19 (1H, m), 2. 42 (3H, s).
19	-HN OFO	-ОМе	<sup>1</sup> H NMR (DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 8.39 (1H, d, J = 1.4 Hz), 7.53 (1H, dd, J = 8.0, 1.4 Hz), 7.20 (1H, d, J = 8.0 Hz), 6.52 (1H, t, J = 5.6 Hz), 6.47 (2H, brs), 4.97 (2H, s), 4.93 (1H, m), 4.52 (1H, t, J = 8.4 Hz), 4.37 (1H, m), 4.01 (3H, s), 3.60 (1H, m), 3.50 (1H, m), 2.42 (3H, s).

参考例	構造式	得量
20	NH <sub>2</sub> N N N	0.12 g
21	NH <sub>2</sub> N N Br	0.10 g
22	MeO <sub>2</sub> C N N	0.23 g
23	MeO <sub>2</sub> C N N	358 mg
24	MeO <sub>2</sub> C NH <sub>2</sub> NBr	31 mg
25	NH <sub>2</sub> N OH O OH	50 mg
26	NH <sub>2</sub> N N OH O CN	31 mg
27	Br CO <sub>2</sub> Me	2.05 g
28	ONH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me  CO <sub>2</sub> Me	775 mg

参考例	構造式	得量
29	$\begin{array}{c c} & \text{NH}_2 \\ & \text{N} & \text{OMe} \\ & \text{N} & \text{CO}_2 \text{Me} \end{array}$	78 mg
30	NH <sub>2</sub> N N N N SH	<b>0.</b> 98 g
31	NH <sub>2</sub> N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	0.31 g
32	NH <sub>2</sub> N Br	0.19 g
33	NH <sub>2</sub> N N N	3.06 g

$$R^{2a}$$
  $N$   $N$   $R^{8a}$   $R^{8a}$   $R^{2a}$   $N$   $N$   $N$   $N$   $R^{8a}$ 

参考例	-R <sup>2a</sup>	-R <sup>8a</sup>	¹ H–NMR
34	$-0$ (CH $_2$ ) $_2$ OMe	-Н	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 8.04 (1H, s), 7.29 (1H, dd, J = 7.6 Hz, 7.6 Hz), 7.24-7.17 (5H, m), 5.24 (2H, s), 4.32 (2H, t, J = 4.8 Hz), 3.65 (2H, s), 3.61 (2H, t, J = 4.8 Hz), 3.58 (3H, s), 3.28 (3H, s).
35	-О (СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ОМе	-Br	(CDC1 <sub>3</sub> ) $\delta$ 7.29-7.20 (4H, m), 6.44 (2H, brs), 5.28 (2H, s), 4.49 (2H, t, J = 4.4 Hz), 3.75 (2H, t, J = 4.4 Hz), 3.67 (3H, s), 3.60 (2H, s), 3.43 (3H, s).

参考例	$-R^{2a}$	-R <sup>8a</sup>	¹H-NMR
36	-NH-Butyl	-Н	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 7.44 (1H, s), 7.31-7.18 (4H, m), 5.66 (2H, brs), 5.19 (2H, s), 4.97 (1H, brs), 3.66 (3H, s), 3.60 (2H, s), 3.40 (2H, dt, J = 6.0 Hz, 7.2 Hz), 1.56 (2H, tt, J = 7.6 Hz, 7.2 Hz), 1.39 (2H, tq, J = 7.6 Hz, 7.2 Hz), 0.93 (3H, t, J = 7.2 Hz).
37	-NH-Butyl	-Br	(CDCl <sub>3</sub> ) δ 7.29-7.19 (4H, m), 5.75 (2H, brs), 5.20 (2H, s), 5.07 (1H, brs), 3.67 (3H, s), 3.60 (2H, s), 3.39 (2H, dt, J = 6.8 Hz, 6.8 Hz), 1.56 (2H, tt, J = 6.8 Hz, 7.6 Hz), 1.38 (2H, tq, J = 7.6 Hz, 7.2 Hz), 0.92 (3H, t, J = 7.2 Hz).
38	-C1	-H	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 8.24 (1H, s), 7.80 (2H, brs), 7.31 (1H, dd, J = 7.6 Hz, 7.6 Hz), 7.19 (1H, d, 7.6 Hz), 7.18 (1H, s), 7.14 (1H, d, 7.6 Hz), 5.32 (2H, s), 3.66 (2H, s), 3.59 (3H, s).
39	-C1	-Br	(CDCl <sub>3</sub> ) $\delta$ 7. 32 (1H, dd, J = 8.0 Hz, 7.6 Hz), 7. 26-7. 19 (3H, m), 5. 72 (2H, brs), 5. 34 (2H, s), 3. 70 (3H, s), 3. 61 (2H, s).

参考例	構造式	得量
40	Br CO <sub>2</sub> Me	4.71 g
41	CO <sub>2</sub> Et	4.92 g
42	CO <sub>2</sub> Et	4.62 g
43	Br CO <sub>2</sub> Me	4.79 g
44	CO <sub>2</sub> Me	4. 36 g
45	CO <sub>2</sub> Me	4.42 g

参考例	構造式	得量
46	CO <sub>2</sub> Me	3.07 g
47	CO <sub>2</sub> Me OMe	3. 43 g
48	CO₂Me	2. 26 g
49	CO <sub>2</sub> Et	2.97 g
50	Br CO₂Me	2.90 g
51	Br CO₂Me F	2.80 g
52	Br CO <sub>2</sub> Me OMe	2.84 g
53	Br CO <sub>2</sub> Me	2.48 g
54	CO <sub>2</sub> Et	2.16 g
55	MeO OMe OMe	3.75 g

表13

参考例	構造式	¹H-NMRデータ (ppm)
56	MeO OMe OMe	(CDCl <sub>3</sub> ) δ 7.64 (1H, s), 7.60-7.51 (1H, m), 7.42-7.34 (2H, m), 4.50 (2H, s), 3.74 (3H, s), 3.27 (6H, s).

参考例	構造式	¹H-NMRデータ(ppm)
57	NH <sub>2</sub> N MeO OMe CO <sub>2</sub> Me	<sup>1</sup> H NMR (CDCl <sub>3</sub> ) δ 7.65 (1H, s), 7.61 (1H, s), 7.53 (1H, d, J = 7.7 Hz), 7.35 (1H, dd, J = 7.7 Hz), 7.26 (1H, d, J = 7.7 Hz), 6.41 (2H, brs), 5.29 (2H, s), 4.34 (2H, t, J = 6.6 Hz), 3.71 (3H, s), 3.25 (6H, s), 1.78 (2H, tt, J = 6.6 Hz, 5.8 Hz), 1.52 (2H, tq, J = 5.8 Hz, 7.4 Hz), 0.97 (3H, t, J = 7.4 Hz).
58	NH <sub>2</sub> N Br MeO OMe CO <sub>2</sub> Me	<sup>1</sup> H NMR (CDCl <sub>3</sub> ) δ 7.70 (1H, s), 7.53 (1H, d, J = 7.5 Hz), 7.33 (1H, dd, J = 7.6 Hz, 7.5 Hz), 7.29 (1H, d, J = 7.6 Hz), 5.95 (2H, brs), 5.31 (2H, s), 4.35 (2H, t, J = 6.6 Hz), 3.71 (3H, s), 3.25 (6H, s), 1.77 (2H, tt, J = 6.6 Hz, 5.8 Hz), 1.50 (2H, tq, J = 5.8 Hz, 7.4 Hz), 0.97 (3H, t, J = 7.4 Hz).

実施例	−R <sup>9a</sup>	<sup>1</sup> H-NMRデータ
1	-ОМе	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 10.02 (1H, brs), 7.93 (1H, s), 7.87 (1H, d, J = 7.3 Hz), 7.59 (1H, d, J = 7.6 Hz), 7.49 (1H, t, J = 7.6 Hz), 6.48 (2H, brs), 4.93 (2H, s), 4.14 (2H, t, J = 6.5 Hz), 3.84 (3H, s), 1.63 (2H, 5, J = 7.0 Hz), 1.36 (2H, 6, J = 7.0 Hz), 0.90 (3H, t, J = 7.3 Hz).

実施例	-R <sup>9a</sup>	¹H-NMRデータ
2	−OE t	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 10.16 (1H, brs), 7.93 (1H, s), 7.86 (1H, d, J = 7.3 Hz), 7.58 (1H, d, J = 7.8 Hz), 7.48 (1H, t, J = 7.6 Hz), 6.52 (2H, brs), 4.92 (2H, s), 4.27 (2H, q, J = 7.0 Hz), 4.14 (2H, t, J = 6.5 Hz), 1.63 (2H, 5, J = 7.0 Hz), 1.36 (5H, m), 0.59 (3H, t, J = 7.3 Hz).
3	-0iPr	$\begin{array}{llllllllllllllllllllllllllllllllllll$
4	-ОСН <sub>2</sub> СF <sub>3</sub>	(DMSO-d <sub>6</sub> ) $\delta$ 10.03 (1H, brs), 7.96 (1H, s), 7.90 (1H, d, J = 7.8 Hz), 7.65 (1H, d, J = 7.8 Hz), 7.55 (1H, t, J = 7.8 Hz), 6.49 (2H, brs), 4.97 (4H, m), 4.13 (2H, t, J = 6.5 Hz), 1.61 (2H, 5, J = 7.6 Hz), 1.37 (2H, 6, J = 7.6 Hz), 0.89 (3H, t, J = 7.3 Hz).
5	-0 (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> 0Bz1	(DMSO-d <sub>6</sub> ) $\delta$ 10.32 (1H, brs), 7.94 (1H, s), 7.86 (1H, d, J = 7.6 Hz), 7.58 (1H, d, J = 7.6 Hz), 7.50 (1H, t, J = 7.6 Hz), 7.28 (5H, m), 6.56 (2H, brs), 4.93 (2H, s), 4.54 (2H, s), 4.42 (2H, t, J = 4.6 Hz), 4.13 (2H, t, J = 6.5 Hz), 3.74 (2H, t, J = 4.6 Hz), 1.60 (2H, 5, J = 7.6 Hz), 1.34 (2H, 6, J = 7.6 Hz), 0.87 (3H, t, J = 7.6 Hz).
6	-О (СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ОН	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 9.99 (1H, brs), 7.96 (1H, s), 7.89 (1H, d, J = 7.6 Hz), 7.57 (1H, d, J = 7.6 Hz), 7.49 (1H, t, J = 7.6 Hz), 6.48 (2H, brs), 4.93 (2H, s), 4.89 (1H, m), 4.27 (2H, t, J = 5.1 Hz), 4.14 (2H, t, J = 6.8 Hz), 3.67 (2H, q, J = 5.4 Hz), 1.62 (2H, 5, J = 7.6 Hz), 1.36 (2H, 6, J = 7.6 Hz), 0.89 (3H, t, J = 7.6 Hz).
7	$-0$ (CH $_2$ ) $_2$ NMe $_2$	(DMSO-d <sub>6</sub> ) $\delta$ 10.01 (1H, brs), 7.87 (1H, s), 7.85 (1H, d, J = 7.8 Hz), 7.59 (1H, d, J = 7.8 Hz), 7.50 (1H, t, J = 7.6 Hz), 6.49 (2H, brs), 4.93 (2H, s), 4.33 (2H, t, J = 5.4 Hz), 4.14 (2H, t, J = 6.5 Hz), 2.58 (2H, m), 2.18 (6H, s), 1.62 (2H, 5, J = 7.6 Hz), 1.36 (2H, 6, J = 7.6 Hz), 0.89 (3H, t, J = 7.6 Hz).

実施例	$-\mathbb{R}^{9a}$	¹H-NMRデータ
8	N-N-	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 10.10 (1H, brs), 7.89 (1H, s), 7.86 (1H, d, J = 7.8 Hz), 7.60 (1H, d, J = 7.6 Hz), 7.50 (1H, t, J = 7.8 Hz), 6.51 (2H, brs), 4.93 (2H, s), 4.36 (2H, t, J = 7.6 Hz), 4.14 (2H, t, J = 6.8 Hz), 3.53 (4H, t, J = 4.6 Hz), 2.65 (2H, t, J = 5.1 Hz), 2.43 (4H, t, J = 4.6 Hz), 1.62 (2H, 5, J = 7.6 Hz), 1.36 (2H, 6, J = 7.6 Hz), 0.89 (3H, t, J = 7.6 Hz).
9		(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 10.16 (1H, brs), 8.68 (1H, d, J = 1.6 Hz), 8.57 (1H, dd, J = 4.6, 1.6 Hz), 7.96 (1H, s), 7.86 (2H, m), 7.50 (3H, m), 6.52 (2H, s), 5.38 (2H, s), 4.93 (2H, s), 4.11 (2H, t, J = 6.5 Hz), 1.57 (2H, 5, J = 6.5 Hz), 1.34 (2H, 6, J = 7.0 Hz), 0.87 (3H, t, J = 7.3 Hz).
10	-SMe	(DMS0-d <sub>6</sub> ) $\delta$ 10.21 (1H, brs), 7.87 (1H, s), 7.83 (1H, d, J = 7.8 Hz), 7.60 (1H, d, J = 7.6 Hz), 7.52 (1H, t, J = 7.6 Hz), 6.54 (2H, brs), 4.94 (2H, s), 4.15 (2H, t, J = 6.5 Hz), 2.43 (3H, s), 1.63 (2H, 5, J = 7.0 Hz), 1.36 (2H, 6, J = 7.0 Hz), 0.90 (3H, t, J = 7.3 Hz).

実施例	$-R^{9a}$	¹H-NMRデータ
11	OMe	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 10.21 (1H, brs), 7.92 (2H, d, J = 8.4 Hz), 7.39 (2H, d, J = 11.1 Hz), 6.54 (2H, brs), 4.93 (2H, s), 4.11 (2H, t, J = 6.8 Hz), 3.83 (3H, s), 1.62 (2H, 5, J = 6.8 Hz), 1.36 (2H, 6, J = 7.0 Hz), 0.90 (3H, t, J = 7.3 Hz).
12	-0iPr	(DMSO-d <sub>6</sub> ) $\delta$ 10.02 (1H, brs), 7.90 (2H, d, J = 7.8 Hz), 7.40 (2H, d, J = 8.4 Hz), 6.48 (2H, brs), 5.11 (1H, 7, J = 6.2 Hz), 4.93 (2H, s), 4.12 (2H, t, J = 6.8 Hz), 1.59 (2H, 5, J = 6.2 Hz), 1.36 (8H, m), 0.88 (3H, t, J = 7.3 Hz).

実施例	-R <sup>9a</sup>	¹H-NMRデータ
13		(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 10.04 (1H, brs), 8.68 (1H, d, J = 1.4 Hz), 8.55 (1H, dd, J = 2.1, 1.6 Hz), 7.96 (2H, d, J = 8.4 Hz), 7.88 (1H, d, J = 8.4 Hz), 7.43 (3H, m), 6.49 (2H, s), 5.38 (2H, s), 4.94 (2H, s), 4.11 (2H, t, J = 6.8 Hz), 1.62 (2H, 5, J = 6.8 Hz), 1.34 (2H, 6, J = 7.0 Hz), 0.87 (3H, t, J = 7.3 Hz).
14	-0Bz1	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 10.09 (1H, brs), 7.96 (2H, d, J = 8.4 Hz), 7.39 (7H, m), 6.50 (2H, s), 5.34 (2H, s), 4.94 (2H, s), 4.11 (2H, t, J = 6.8 Hz), 1.62 (2H, 5, J = 6.8 Hz), 1.34 (2H, 6, J = 7.0 Hz), 0.87 (3H, t, J = 7.3 Hz).

実施例	$-R^{10a}$	¹H-NMRデータ
15	CO <sub>2</sub> Me	$\begin{array}{llllllllllllllllllllllllllllllllllll$
16	O CO₂iPr	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 10.05 (1H, brs), 7.18 (1H, d, J = 3.5 Hz), 6.47 (3H, m), 5.08 (1H, 7, J = 6.2 Hz), 4.93 (2H, s), 4.13 (2H, t, J = 6.8 Hz), 1.60 (2H, 5, J = 6.2 Hz), 1.34 (2H, 6, J = 7.0 Hz), 1.18 (6H, d, J = 7.6 Hz), 0.90 (3H, t, J = 7.3 Hz).
17	CO <sub>2</sub> Me	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 10.10 (1H, brs), 8.69 (1H, d, J = 1.9 Hz), 8.02 (1H, d, J = 8.4 Hz), 8.83 (1H, dd, J = 1.9, 8.4 Hz), 6.50 (2H, brs), 4.99 (2H, s), 4.12 (2H, t, J = 6.8 Hz), 3.86 (3H, s), 1.62 (2H, 5, J = 6.8 Hz), 1.36 (2H, 6, J = 7.0 Hz), 0.90 (3H, t, J = 7.3 Hz).

実施例	$-R^{10a}$	¹H-NMRデータ
18	CO <sub>2</sub> iPr	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 10.14 (1H, brs), 8.69 (1H, d, J = 2.2 Hz), 8.00 (1H, d, J = 7.8 Hz), 7.83 (1H, dd, J = 2.2, 8.4 Hz), 6.52 (2H, brs), 5.15 (1H, 7, J = 6.2 Hz), 4.98 (2H, s), 4.12 (2H, t, J = 6.8 Hz), 1.62 (2H, 5, J = 6.8 Hz), 1.36 (8H, m), 0.90 (3H, t, J = 7.3 Hz).
19	CO <sub>2</sub> Me	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 10.01 (1H, brs), 7.19 (4H, m), 6.47 (2H, brs), 4.83 (2H, s), 4.14 (2H, t, J = 6.8 Hz), 3.64 (2H, s), 3.59 (3H, s), 1.62 (2H, 5, J = 6.8 Hz), 1.36 (2H, 6, J = 7.0 Hz), 0.90 (3H, t, J = 7.3 Hz).
20	CO <sub>2</sub> Me	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 10.11 (1H, brs), 7.22 (4H, m), 6.49 (2H, brs), 4.83 (2H, s), 4.14 (2H, t, J = 6.5 Hz), 3.63 (2H, s), 3.58 (3H, s), 1.62 (2H, 5, J = 6.8 Hz), 1.36 (2H, 6, J = 7.0 Hz), 0.90 (3H, t, J = 7.3 Hz).
21	CO <sub>2</sub> iPr	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 9. 98 (1H, brs), 7. 20 (4H, m), 6. 45 (2H, brs), 4. 87 (1H, 7, J = 6.2 Hz), 4. 83 (2H, s), 4. 14 (2H, t, J = 6.8 Hz), 3. 57 (2H, s), 1. 64 (2H, 5, J = 6.2 Hz), 1. 34 (2H, 6, J = 7.0 Hz), 1. 18 (6H, d, J = 6.5 Hz), 0. 87 (3H, t, J = 7.3 Hz).
22	CO <sub>2</sub> Me	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 9.98 (1H, brs), 7.24 (2H, d, J = 8.4 Hz), 6.87 (2H, d, J = 8.6 Hz), 6.45 (2H, brs), 4.78 (2H, s), 4.76 (2H, s), 4.15 (2H, t, J = 6.2 Hz), 3.68 (3H, s), 1.63 (2H, 5, J = 6.8 Hz), 1.38 (2H, 6, J = 7.0 Hz), 0.91 (3H, t, J = 7.3 Hz).
23	Br CO₂Me	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 9.96 (1H, brs), 7.58 (1H, d, J = 1.9 Hz), 7.24 (1H, dd, J = 1.9, 8.4 Hz), 6.97 (1H, d, J = 8.4 Hz), 6.45 (2H, brs), 4.89 (2H, s), 4.78 (2H, s), 4.16 (2H, t, J = 6.2 Hz), 3.68 (3H, s), 1.64 (2H, 5, J = 6.8 Hz), 1.38 (2H, 6, J = 7.0 Hz), 0.91 (3H, t, J = 7.3 Hz).

実施例	-R <sup>10a</sup>	¹H-NMRデータ
24	N CO <sub>2</sub> Et	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 9.92 (1H, brs), 8.11 (1H, d, J = 1.9 Hz), 7.49 (1H, dd, J = 2.4, 8.4 Hz), 6.79 (1H, d, J = 8.9 Hz), 6.42 (2H, s), 4.71 (2H, s), 4.01 (7H, brm), 2.90 (2H, t, J = 10.8 Hz), 1.56 (8H, brm), 1.17 (3H, t, J = 7.0 Hz), 0.90 (3H, t, J = 7.3 Hz).
25	CO <sub>2</sub> Et	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 9.99 (1H, brs), 8.11 (1H, d, J = 1.9 Hz), 7.49 (1H, dd, J = 2.4, 8.4 Hz), 6.79 (1H, d, J = 8.9 Hz), 6.44 (2H, s), 4.71 (2H, s), 4.01 (6H, brm), 3.04 (2H, m), 1.91 (1H, m), 1.66 (4H, m), 1.40 (3H, m), 1.16 (3H, t, J = 6.8 Hz), 0.92 (3H, t, J = 7.3 Hz).
26	CO <sub>2</sub> Et	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 9.97 (1H, brs), 7.75 (3H, m), 7.44 (1H, dd, J = 1.6 Hz, J = 8.4 Hz), 7.22 (2H, m), 6.47 (2H, s), 4.98 (2H, s), 4.88 (2H, s), 4.15 (4H, m), 1.62 (2H, 5, J = 6.8 Hz), 1.39 (2H, 6, J = 7.3 Hz), 1.21 (3H, t, J = 7.0 Hz), 0.88 (3H, t, J = 7.3 Hz).

表17

			1
実施例	$-R^{2a}$	$-R^{10a}$	<sup>1</sup> H—NMR
27	NHBu	CO₂Me	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 9.94 (1H, brs), 7.90 (2H, d, J= 8.4 Hz), 7.38 (2H, d, J= 8.4 Hz), 6.20 (1H, t, J= 5.6 Hz), 6.10 (2H, brs), 4.88 (2H, s), 3.83 (3H, s), 3.13 (2H, t, J= 6.8 Hz), 1.43 (2H, 5, J= 7.0 Hz), 1.25 (2H, 6, J= 7.0 Hz), 0.84 (3H, t, J= 7.0 Hz).

実施例	-R <sup>2a</sup>	-R <sup>10</sup> a	¹H-NMR
28	-NHBu	O CO₂Et	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 9.70 (1H, brs), 7.21 (1H, d, J= 3.2 Hz), 6.45 (1H, d, J= 3.5 Hz), 6.26 (1H, t, J= 5.6 Hz), 6.08 (2H, brs), 4.87 (2H, s), 4.25 (2H, q, J= 7.3 Hz), 3.14 (2H, t, J= 5.9 Hz), 1.43 (2H, 5, = 7.0 Hz), 1.26 (5H, m), 0.86 (3H, t, J= 7.3 Hz).
29	-СН <sub>2</sub> СООМе		(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 10.28 (1H, brs), 7.30 (5H, m), 6.52 (2H, s), 4.89 (2H, s), 3.65 (2H, s), 3.60 (3H, s).
30	−CH <sub>2</sub> COOEt		(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 10.26 (1H, brs), 7.29 (5H, m), 6.51 (2H, s), 4.89 (2H, s), 4.06 (2H, q, J = 7.0 Hz), 3.63 (2H, s), 1.15 (3H, t, J = 7.0 Hz). (DMSO-d <sub>6</sub> ) d 9.76 (1H, s), 7.29 (5H, m), 6.64 (1H, t, J = 6.2 Hz), 6.12 (2H, brs), 4.78 (2H, s), 3.90 (1H, d, J = 4.3 Hz), 3.57 (3H, s).
31	−NHCH <sub>2</sub> COOMe		(DMSO-d <sub>6</sub> ) d 9.76 (1H, s), 7.29 (5H, m), 6.64 (1H, t, J = 6.2 Hz), 6.12 (2H, brs), 4.78 (2H, s), 3.90 (1H, d, J = 4.3 Hz), 3.57 (3H, s).
32	−NHCH <sub>2</sub> COOMe	Me N	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 9.70 (1H, brs), 8.40 (1H, d, J = 2.0Hz), 7.53 (1H, dd, J = 8.0, 2.0 Hz), 7.20 (1H, d, J = 8.0Hz), 6.65 (1H, t, J = 7.1Hz), 6.11 (2H, brs), 4.79 (2H, s), 3.92 (2H, d, J = 7.1Hz), 3.60 (3H, s), 2.42 (3H, s).

実施例	-R <sup>2a</sup>	-R <sup>10a</sup>	¹ H-NMR
33	-NH (СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ОСОМе	Me N	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 9. 68 (1H, s), 8. 42 (1H, d, J = 2.0 Hz), 7. 59 (1H, dd, J = 8.0, 2.0 Hz), 7. 20 (1H, d, J = 8.0 Hz), 6. 38 (1H, t, J = 5.2 Hz), 6.08 (2H, brs), 4.79 (2H, s), 4.07 (2H, t, J = 5.2 Hz), 3.40 (2H, q, J = 5.2 Hz), 2.41 (3H, s), 1.99 (3H, s).
34	$-$ NH (CH $_2$ ) $_2$ OCOOMe	Me N	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 9. 68 (1H, s), 8. 42 (1H, d, J = 2.0 Hz), 7. 58 (1H, dd, J = 8.0, 2.0 Hz), 7. 20 (1H, d, J = 8.0 Hz), 6. 42 (1H, t, J = 5.6 Hz), 6. 08 (2H, brs), 4. 79 (2H, s), 4. 15 (2H, t, J = 5.6 Hz), 3. 68 (3H, s), 3. 40 (2H, q, J = 5.6 Hz), 2. 42 (3H, s).
35	-NH (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OCOMe		(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 9.73 (1H, s), 7.26 (5H, m), 6.36 (1H, t, J = 6.0 Hz), 6.09 (2H, brs), 4.80 (2H, s), 4.07 (2H, t, J = 6.0 Hz), 3.40 (2H, q, J = 6.0 Hz), 1.98 (3H, s).
36	-О (СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ОСОМе	Me Me	$\begin{array}{llllllllllllllllllllllllllllllllllll$
37	-0 (CH <sub>2</sub> ) 20C0Et	Me	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 9.86 (1H, brs), 8.43 (1H, d, J = 2.0 Hz), 7.58 (1H, dd, J = 8.0, 2.0 Hz), 7.21 (1H, d, J = 8.0 Hz), 6.51 (1H, brs), 4.84 (2H, s), 4.35 (2H, m), 4.29 (2H, m), 2.42 (3H, s), 2.33 (2H, q, J = 7.6 Hz), 1.01 (3H, t, J = 7.6 Hz).

実施例	-R <sup>2a</sup>	-R <sup>10a</sup>	<sup>1</sup> H-NMR
38	-0 (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> 0C00Me	Me N	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 10.00 (1H, s), 8.43 (1H, d, J = 2.0 Hz), 7.60 (1H, dd, J = 8.0, 2.0 Hz), 7.21 (1H, d, J = 8.0 Hz), 6.52 (1H, brs), 4.85 (2H, s), 4.36 (4H, s), 3.70 (3H, s), 2.42 (3H, s).
39	$-0$ (CH $_2$ ) $_2$ OCONMe $_2$	Me N	$\begin{array}{llllllllllllllllllllllllllllllllllll$

実施例	$\mathbb{R}^{2a}$	¹H-NMRデータ
		(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ10.12 (1H, brs), 7.30 (5H, m),
40	−SCH <sub>2</sub> COOMe	6.57 (2H, brs), 4.84 (2H, s), 3.91 (3H, s),
		3.56 (2H, s).
		(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 10.12 (1H, brs), 7.31 (5H, m),
41	-SCH <sub>2</sub> COOEt	6.57 (2H, brs), 4.85 (2H, s), 4.01 (2H, q, J=
		7. 1Hz), 3. 90 (2H, s), 1. 12 (3H, t, J= 7. 1Hz).
		$(DMSO-d_6)$ $\delta$ 10.12 (1H, brs), 7.28 (5H, m),
42	-SCH2COO(CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub> CH <sub>3</sub>	6.56 (2H, brs), 4.84 (2H, s), 3.96 (2H, t, J=
12		6.5Hz), 3.90 (2H, s), 1.45 (2H, m), 1.24 (2H,
		m), 1.11 (8H, m), 0.83 (3H, t, J= 7.3Hz).
	−SCH <sub>2</sub> COOtBu	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 10.13 (1H, brs), 7.29 (5H, m),
43		6.55 (2H, brs), 4.87 (2H, s), 3.82 (2H, s),
740		1.37 (9H, s).
		(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 10.13 (1H, brs), 7.28 (5H, m),
44	-SCH <sub>2</sub> COOCH <sub>2</sub> CH=CH <sub>2</sub>	6.58 (2H, brs), 5.86 (1H, m), 5.70 (2H, m),
		4.84 (2H, s), 4.51 (2H, m), 3.96 (2H, s).
		$(DMSO-d_6)$ $\delta$ 10.11 (1H, brs), 7.28 (10H, m),
45	-SCH <sub>2</sub> COOBz1	6.57 (2H, brs), 5.06 (2H, s), 4.72 (2H, s),
		3.97 (2H, s).

実施例	$\mathbb{R}^{2a}$	¹H-NMRデータ
46	−SCH <sub>2</sub> COO (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> F	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 10.13 (1H, brs), 7.29 (5H, m), 6.56 (2H, brs), 4.84 (2H, s), 4.54 (2H, dt, J= 47.7Hz, 7.0Hz), 4.23 (2H, dt, J= 30.2Hz, 7.0Hz), 3.96 (2H, s).
47	-SCH <sub>2</sub> COOCH <sub>2</sub> CF <sub>2</sub> H	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 10.14 (1H, brs), 7.28 (5H, m), 6.57 (2H, brs), 6.20 (1H, m), 4.84 (2H, s), 4.27 (2H, m), 4.00 (2H, s).
48	-SCH <sub>2</sub> COOCH <sub>2</sub> CF <sub>3</sub>	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 10.14 (1H, brs), 7.28 (5H, m), 6.58 (2H, brs), 4.81 (2H, s), 4.63 (2H, m), 4.04 (2H, s).
49	-SCH <sub>2</sub> COO(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OMe	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 10.13 (1H, brs), 7.28 (5H, m), 6.56 (2H, brs), 4.85 (2H, s), 4.10 (2H, t, J= 4.7Hz), 3.92 (2H, s), 3.46 (2H, t, J= 4.7Hz), 3.19 (3H, s).
50	−SCH <sub>2</sub> CONHEt	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 10.13 (1H, brs), 7.95 (1H, brs), 7.28 (5H, m), 6.58 (2H, s), 4.88 (2H, s), 3.71 (2H, s), 3.02 (2H, m), 0.94 (3H, t, J=7.2Hz).
51	_s_N	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 10.13 (1H, brs), 7.30 (5H, m), 6.57 (2H, brs), 4.88 (2H, s), 4.21 (2H, s), 3.43 (2H, m), 3.38 (2H, m), 1.54 (2H, m), 1.46 (2H, m), 1.38 (2H, m).
52	-s N 0	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 10.13 (1H, brs), 7.30 (5H, m), 6.57 (2H, brs), 4.88 (2H, s), 4.05 (2H, s), 3.44 (8H, m).
53	S OEt	$\begin{array}{llllllllllllllllllllllllllllllllllll$
54	-S(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> COOMe	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 10.12 (1H, s), 7.30 (5H, m), 6.55 (2H, brs), 4.87 (2H, s), 3.60 (3H, s), 3.19 (2H, t, J = 7.2 Hz), 2.74 (2H, t, J = 7.2 Hz).
55	-S (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> COOEt	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 10.12 (1H, brs), 7.27 (5H, m), 6.55 (2H, brs), 4.87 (2H, s), 4.07 (2H, q, J=7.1Hz), 3.20 (2H, t, 7.0Hz), 2.70 (2H, t, J=7.0Hz), 1.17 (3H, t, J=7.1 Hz).
56	−S (CH <sub>2</sub> ) 3COOEt	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 10.11 (1H, brs), 7.30 (5H, m), 6.53 (2H, brs), 4.89 (2H, s), 4.04 (2H, q, J= 7.1 Hz), 3.04 (2H, t, J= 7.3Hz), 2.38 (2H, t, J= 7.4Hz), 1.88 (2H, m), 1.16 (3H, t, J= 7.1Hz).

実施例	R <sup>2a</sup>	¹H-NMRデータ	
57	-S(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> COOEt	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 10.11 (1H, brs), 7.28 (5H, m), 6.52 (2H, brs), 4.89 (2H, s), 4.03 (2H, q, J=7.1Hz), 3.00 (2H, t, J=6.6Hz), 2.28 (2H, t, J=7.0Hz), 1.61 (4H, m), 1.16 (3H, t, J=7.1Hz).	
58	-SCH <sub>2</sub> COCH <sub>2</sub> COOEt	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 10.14 (1H, brs), 7.30 (5H, m), 6.58 (2H, brs), 4.87 (2H, s), 4.10 (2H, q, J= 7.1Hz), 3.92 (2H, s), 3.71 (2H, s), 1.15 (3H, t, J= 7.1Hz).	
59	_s	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 10.17 (1H, brs), 7.29 (5H, m), 6.61 (2H, brs), 4.90 (1H, d, J= 15.4Hz), 4.84 (1H, d, J= 15.4Hz), 4.40 (1H, t, J= 9.9Hz), 4.22 (2H, m), 2.61 (1H, m), 2.41 (1H, m).	

実施例	R <sup>2a</sup>	R <sup>10a</sup>	¹H-NMRデータ
60	—HN C	Me N	(DMSO-d <sub>6</sub> ) $\delta$ 9.73 (1H, brs), 8.42 (1H, d, J = 2.0 Hz), 7.57 (1H, dd, J = 8.0, 2.0 Hz), 7.20 (1H, d, J = 8.0 Hz), 6.60 (1H, t, J = 6.0 Hz), 6.14 (2H, brs), 4.89 (1H, m), 4.80 (2H, s), 4.50 (1H, t, J = 8.0 Hz), 4.33 (1H, dd, J = 8.4, 6.0 Hz), 3.56 (1H, m), 3.45 (1H, m), 2.42 (3H, s).
61	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> COOMe		(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 10.21 (1H, brs), 7.28 (5H, m), 6.40 (2H, s), 4.87 (2H, s), 3.53 (3H, s), 2.87 (2H, d, J = 6.9 Hz), 2.71 (2H, d, J = 6.9 Hz).

実施例	R <sup>2a</sup>	R <sup>10a</sup>	¹H-NMRデータ
62	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> COOEt		(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 10.14 (1H, brs), 7.28 (5H, m), 6.39 (2H, s), 4.87 (2H, s), 3.98 (2H, q, J = 7.1 Hz), 2.88 (2H, d, J = 7.0 Hz), 2.69 (2H, d, J = 7.0 Hz), 1.11 (3H, d, J = 7.1 Hz).
63	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> COSMe		(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 10.18 (1H, brs), 7.27 (5H, m), 6.42 (2H, s), 4.88 (2H, s), 2.87 (2H, d, J = 6.6 Hz), 2.71 (2H, d, J = 6.6 Hz), 2.20 (3H, s).
64	-ОСН <sub>2</sub> СООМе		(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 10.06 (1H, brs), 7.28 (5H, m), 6.57 (2H, brs), 4.82 (2H, s), 4.78 (2H, s), 3.61 (3H, s).
65	-OCH <sub>2</sub> COOEt		(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 10.02 (1H, brs), 7.29 (5H, m), 6.54 (2H, brs), 4.83 (2H, s), 4.75 (2H, s), 4.07 (2H, q, J = 7.1 Hz), 1.14 (3H, d, J = 7.1 Hz).
66	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> COOMe	Me N	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 10. 14 (1H, brs), 8. 43 (1H, d, J = 2.0 Hz), 7. 59 (1H, dd, J = 8.0, 2.3 Hz), 7. 19 (1H, d, J = 8.0Hz), 6. 40 (2H, brs), 4. 85 (2H, s), 3. 56 (3H, s), 2. 88 (2H, d, J = 6.9 Hz), 2. 72 (2H, d, J = 6.9 Hz), 2. 41 (3H, s).
67	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> COOMe	CO <sub>2</sub> Me	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 10. 16 (1H, brs), 7. 24 (2H, d, J = 8. 2 Hz), 7. 19 (2H, d, J = 8. 2 Hz), 6. 39 (2H, brs), 4. 85 (2H, s), 3. 64 (2H, s), 3. 58 (3H, s), 3. 53 (3H, s), 2. 87 (2H, d, J = 6. 9 Hz), 2. 71 (2H, d, J = 6. 9 Hz).

表20

$$\begin{array}{c|c}
 & NH_2 \\
 & N \\
 & N \\
 & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
 & OH \\
 & R^{10a}$$

実施例	R <sup>10a</sup>	¹H-NMRデータ
68	OEt	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 9.95 (1H, brs), 7.23 (2H, d, J = 8.3 Hz), 7.20 (2H, d, J = 8.3 Hz), 6.46 (2H, brs), 4.83 (2H, s), 4.14 (2H, t, J = 6.6 Hz), 4.04 (2H, q, J = 7.1 Hz), 3.61 (2H, s), 1.62 (2H, 5, J = 6.6 Hz), 1.36 (2H, 6, J = 6.6 Hz), 1.16 (3H, t, J = 7.1 Hz), 0.90 (3H, t, J = 7.3 Hz).
69	CF <sub>3</sub>	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 10.01 (1H, brs), 7.25 (2H, d, J = 8.6 Hz), 7.22 (2H, d, J = 8.5 Hz), 6.47 (2H, brs), 4.83 (2H, s), 4.13 (2H, q, J = 9.1 Hz), 4.13 (2H, t, J = 6.6 Hz), 3.79 (2H, s), 1.62 (2H, 5, J = 7.0 Hz), 1.37 (2H, 6, J = 7.5 Hz), 0.90 (3H, t, J = 7.4 Hz).
70	CH <sub>2</sub> F	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 10.00 (1H, brs), 7.24 (2H, d, J = 8.6Hz), 7.21 (2H, d, J = 8.8 Hz), 6.46 (2H, brs), 4.83 (2H, s), 4.66 (1H, t, J = 4.0 Hz), 4.54 (1H, t, J = 4.0 Hz), 4.30 (1H, t, J = 4.0Hz), 4.23 (1H, t, J = 4.0Hz), 4.13 (2H, t, J = 6.6 Hz), 3.68 (2H, s), 1.62 (2H, 5, J = 6.7 Hz), 1.36 (2H, 6, J = 7.6 Hz), 0.90 (3H, t, J = 7.3 Hz).
71	OH	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 9. 98 (1H, brs), 7. 24 (2H, d, J = 8.5Hz), 7. 21 (2H, d, J = 8.5Hz), 6. 46 (2H, brs), 4. 83 (2H, s), 4. 81 (1H, t, J = 5.5Hz), 4. 13 (2H, t, J = 6.6Hz), 4. 02 (2H, t, J = 5.2Hz), 3. 64 (2H, s), 3. 55 (2H, q, J = 5.4Hz), 1. 62 (2H, 5, J = 6.7Hz), 1. 36 (2H, 6, J = 7.5Hz), 0. 90 (3H, t, J = 7.4Hz).

実施例	$R^{10a}$	¹H-NMRデータ
72	O NMe <sub>2</sub> H-Cl	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 10.13 (1H, brs), 9.78 (1H, brs), 7.25 (4H, m), 6.56 (2H, brs), 4.84 (2H, s), 4.33 (2H, t, J = 5.0 Hz), 4.14 (2H, t, J = 6.6Hz), 3.70 (2H, s), 3.35 (2H, q, J = 5.0 Hz), 2.76 (3H, s), 2.75 (3H, s), 1.62 (2H, 5, J = 7.9 Hz), 1.37 (2H, 6, J = 7.6 Hz), 0.90 (3H, t, J = 7.4 Hz).
73	J. N.	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 9. 97 (1H, brs), 7. 23 (4H, m), 6. 45 (2H, brs), 4. 83 (2H, s), 4. 12 (4H, m), 3. 62 (2H, s), 3. 48 (4H, t, J = 4.7 Hz), 2. 48 (2H, t, J = 5. 7 Hz), 2. 32 (4H, t, J = 4.8 Hz), 1. 62 (2H, 5, J = 7.8 Hz), 1. 36 (2H, 6, J = 7.3 Hz), 0. 90 (3H, t, J = 7.3 Hz).
74	SMe	$\begin{array}{llllllllllllllllllllllllllllllllllll$
75	SEt	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 9.99 (1H, brs), 7.24 (2H, d, J = 8.4 Hz), 7.21 (2H, d, J = 8.4 Hz), 6.46 (2H, brs), 4.83 (2H, s), 4.13 (2H, t, J = 6.6 Hz), 3.85 (2H, s), 2.78 (2H, q, J = 7.4 Hz), 1.62 (2H, 5, J = 6.7 Hz), 1.36 (2H, 6, J = 7.3 Hz), 1.12 (3H, t, J = 7.4 Hz), Hz), 0.90 (3H, t, J = 7.4 Hz).
76	NH <sub>2</sub>	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 9. 93 (1H, brs), 7. 43 (1H, s), 7. 21 (2H, d, J = 8.4Hz), 7. 18 (2H, d, J = 8.3 Hz), 6. 85 (1H, s), 6. 44 (2H, brs), 4. 81 (2H, s), 4. 14 (2H, t, J = 6.7 Hz), 3. 32 (2H, s), 1. 62 (2H, 5, J = 6.6 Hz), 1. 37 (2H, 6, J = 7. 5Hz), 0. 90 (3H, t, J = 7.3 Hz).

実施例	R <sup>10a</sup>	¹H-NMRデータ
77	NHMe	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 9. 96 (1H, brs), 7. 91 (1H, d, J = 4.3 Hz), 7. 21 (2H, d, J = 8.3 Hz), 7. 18 (2H, d, J = 8.3 Hz), 6. 45 (2H, brs), 4. 81 (2H, s), 4. 14 (2H, t, J = 6.6 Hz), 2. 54 (2H, s), 2. 53 (3H, s), 1. 62 (2H, 5, J = 6.7 Hz), 1. 37 (2H, 6, J = 7.6 Hz), 0. 90 (3H, t, J = 7.3 Hz).
78	NMe <sub>2</sub>	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 9. 99 (1H, brs), 7. 21 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7. 15 (2H, d, J = 8.1 Hz), 6. 46 (2H, brs), 4. 82 (2H, s), 4. 14 (2H, t, J = 6.6 Hz), 3. 63 (2H, s), 2. 97 (3H, s), 2. 80 (3H, s), 1. 62 (2H, 5, J = 6.6 Hz), 1. 37 (2H, 6, J = 7.6 Hz), 0. 90 (3H, t, J = 7.3 Hz).
79		(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 9.95 (1H, brs), 7.22 (2H, d, J = 8.0 Hz), 7.15 (2H, d, J = 8.0 Hz), 6.45 (2H, brs), 4.82 (2H, s), 4.14 (2H, t, J = 6.6 Hz), 3.67 (2H, s), 3.46 (8H, m), 1.62 (2H, 5, J = 7.7 Hz), 1.37 (2H, 6, J = 7.4Hz), 0.90 (3H, t, J = 7.3 Hz).
80	CO <sub>2</sub> Et	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 9. 98 (1H, brs), 7. 27 (1H, t, J = 8.0 Hz), 7. 16 (3H, m), 6. 46 (2H, brs), 4. 83 (2H, s), 4. 13 (2H, t, J = 6.6 Hz), 4. 03 (2H, q, J = 7. 1Hz), 3. 58 (2H, s), 1. 62 (2H, 5, J = 6.6 Hz), 1. 36 (2H, 6, J = 7.5 Hz), 1. 14 (3H, t, J = 7.1 Hz), 0. 90 (3H, t, J = 7.3 Hz).
81	CO <sub>2</sub> Me	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 9.99 (1H, brs), 6.46 (2H, brs), 6.19 (2H, m), 4.79 (2H, s), 4.14 (2H, t, J = 6.6 Hz), 3.72 (2H, s), 3.60 (3H, s), 1.62 (2H, 5, J = 6.8 Hz), 1.36 (2H, 6, J = 7.4 Hz), 0.90 (3H, t, J = 7.3 Hz).

実施例	R <sup>10a</sup>	¹H-NMRデータ
82	COSMe	(DMSO-d <sub>6</sub> ) $\delta$ 10.08 (1H, brs), 8.69 (1H, d, J = 0.9 Hz), 7.89 (2H, m), 6.51 (2H, brs), 5.00 (2H, s), 4.12 (2H, t, J = 6.6 Hz), 2.35 (3H, s), 1.62 (2H, 5, J = 6.8 Hz), 1.36 (2H, 6, J = 7.3 Hz), 0.88 (3H, t, J = 7.4Hz).
83	CONH <sub>2</sub>	(DMS0- $d_6$ ) $\delta$ 10.01 (1H, brs), 8.61 (1H, d, J = 1.7 Hz), 8.09 (1H, brs), 7.98 (1H, d, J = 8.0 Hz), 7.83 (1H, dd, J = 2.1, 8.0 Hz), 7.63 (1H, brs), 6.49 (2H, brs), 4.98 (2H, s), 4.13 (2H, t, J = 6.6 Hz), 1.61 (2H, 5, J = 6.6 Hz), 1.35 (2H, 6, J = 7.5 Hz), 0.89 (3H, t, J = 7.4 Hz).
84	CO <sub>2</sub> Me	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 9. 99 (1H, brs), 7. 15 (4H, m), 6. 46 (2H, brs), 4. 81 (2H, s), 4. 14 (2H, t, J = 6.6 Hz), 3. 54 (3H, s), 2. 80 (2H, t, J = 7.6 Hz), 2. 58 (2H, t, J = 7.6 Hz), 1. 62 (2H, 5, J = 6.6 Hz), 1. 36 (2H, 6, J = 7.6 Hz), 0. 90 (3H, t, J = 7.3 Hz).
85	CO₂Me	(DMS0-d <sub>6</sub> ) δ 9. 93 (1H, brs), 7. 21 (2H, d, J = 8.3 Hz), 7. 15 (2H, d, J = 8.3 Hz), 6. 44 (2H, brs), 4. 80 (2H, s), 4. 13 (2H, t, J = 6.6 Hz), 3. 56 (3H, s), 2. 80 (2H, t, J = 7.7 Hz), 2. 59 (2H, t, J = 7.5 Hz), 1. 62 (2H, 5, J = 6.6 Hz), 1. 36 (2H, 6, J = 7.3 Hz), 0. 90 (3H, t, J = 7.3 Hz).
86	CO₂Et	(DMSO-d <sub>6</sub> ) $\delta$ 9. 97 (1H, brs), 7. 20 (2H, d, J = 8.3 Hz), 7. 15 (2H, d, J = 8.3 Hz), 6. 45 (2H, brs), 4. 80 (2H, s), 4. 13 (2H, t, J = 6.6Hz), 4. 01 (2H, q, J = 7.1 Hz), 2. 79 (2H, t, J = 7.4 Hz), 2. 56 (2H, t, J = 7.7 Hz), 1. 62 (2H, 5, J = 7.0 Hz), 1. 36 (2H, 6, J = 7.6 Hz), 1. 12 (3H, t, J = 7.1 Hz), 0. 90 (3H, t, J = 7.3 Hz).

実施例	R <sup>10a</sup>	¹H-NMRデータ
87	N CO <sub>2</sub> Me	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 9.90 (1H, brs), 8.10 (1H, d, J = 2.1 Hz), 7.49 (1H, dd, J = 2.3, 8.9 Hz), 6.79 (1H, d, J = 8.8 Hz), 6.42 (2H, brs), 4.71 (2H, s), 4.15 (4H, m), 3.59 (3H, s), 2.86 (2H, t, J = 11.0 Hz), 2.58 (2H, m), 1.84 (1H, m), 1.63 (2H, 5, J = 7.8 Hz), 1.48 (2H, m), 1.38 (2H, 6, J = 7.3 Hz), 0.92 (3H, t, J = 7.3 Hz).
88	CO <sub>2</sub> Me	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 9. 93 (1H, brs), 8.11 (1H, d, J = 2.3Hz), 7. 49 (1H, dd, J = 2.4, 8.8 Hz), 6.79 (1H, d, J = 8.8 Hz), 6.43 (2H, s), 4.71 (2H, s), 4.31 (1H, m), 4.16 (2H, t, J = 6.6 Hz), 3.94 (1H, m), 2.99 (2H, m), 2.45 (1H, m), 1.93 (1H, m), 1.62 (4H, m), 1.39 (3H, m), 0.92 (3H, t, J = 7.3 Hz).
89	CO <sub>2</sub> Me	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 9.97 (1H, brs), 7.81 (1H, d, J = 9.0 Hz), 7.75 (1H, d, J = 8.6 Hz), 7.71 (1H, s), 7.43 (1H, d, J = 7.2 Hz), 7.26 (1H, d, J = 2.2Hz), 7.19 (1H, dd, J = 2.5, 9.0 Hz), 6.46 (2H, s), 4.98 (2H, s), 4.90 (2H, s), 4.14 (2H, t, J = 6.6 Hz), 3.71 (3H, s), 1.61 (2H, 5, J = 7.1 Hz), 1.35 (2H, 6, J = 7.6 Hz), 0.88 (3H, t, J = 7.4 Hz).
90	CO <sub>2</sub> Me CO <sub>2</sub> Me	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 10.03 (1H, brs), 7.72 (1H, d, J = 8.0 Hz), 7.64 (1H, d, J = 1.5 Hz), 7.59 (1H, dd, J = 1,7, 8.0 Hz), 6.49 (2H, brs), 4.95 (2H, s), 4.12 (2H, t, J = 6.6 Hz), 3.80 (6H, s), 1.60 (2H, 5, J = 6.6 Hz), 1.35 (2H, 6, J = 7.5 Hz), 0.89 (3H, t, J = 7.4 Hz).
91	CO <sub>2</sub> Me	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 10. 10 (1H, brs), 8. 38 (1H, m), 8. 18 (2H, d, J = 1.6 Hz), 6. 52 (2H, brs), 5. 00 (2H, s), 4. 15 (2H, t, J = 6.6 Hz), 3. 88 (6H, s), 1. 62 (2H, 5, J = 6.6 Hz), 1. 36 (2H, 6, J = 7.5 Hz), 0. 89 (3H, t, J = 7.4 Hz).

実施例	R <sup>10a</sup>	¹H-NMRデータ
92	CO <sub>2</sub> Me	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 9. 98 (1H, brs), 8. 47 (1H, d, J = 1.8 Hz), 7.66 (1H, dd, J = 2.3, 8.0 Hz), 7.31 (1H, d, J = 7.9 Hz), 6. 46 (2H, brs), 4. 87 (2H, s), 4. 14 (2H, t, J = 6.6 Hz), 3. 59 (2H, s), 3. 43 (3H, s), 1.62 (2H, 5, J = 7.0 Hz), 1.36 (2H, 6, J = 7.6 Hz), 0. 90 (3H, t, J = 7.3 Hz).
93	The state of the s	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 9. 99 (1H, brs), 8. 38 (1H, d, J = 1.6 Hz), 7.60 (1H, dd, J = 2.2, 8.3 Hz), 7.34 (1H, d, J = 8.3 Hz), 6. 47 (2H, brs), 4. 84 (2H, s), 4. 64 (1H, t, J = 9.6 Hz), 4. 39 (1H, dt, J = 3.2, 8.7 Hz), 4. 31 (1H, q, J = 8.7 Hz), 4. 14 (2H, t, J = 6.6 Hz), 2. 69 (1H, m), 2. 33 (1H, m), 1. 62 (2H, 5, J = 7.0 Hz), 1. 37 (2H, 6, J = 7.5 Hz), 0.91 (3H, t, J = 7.3 Hz).
94		(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 9.96 (1H, brs), 7.26 (2H, d, J = 8.3 Hz), 6.98 (2H, d, J = 8.3 Hz), 6.45 (2H, brs), 5.29 (1H, t, J = 8.7 Hz), 4.79 (2H, s), 4.39 (1H, dt, J = 2.3, 8.8 Hz), 4.31 (1H, m), 4.15 (2H, t, J = 6.6 Hz), 2.74 (1H, m), 2.22 (1H, m), 1.63 (2H, 5, J = 6.6 Hz), 1.37 (2H, 6, J = 7.6 Hz), 0.91 (3H, t, J = 7.3Hz).
95	OH OMe	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 9.96 (1H, brs), 7.22 (2H, d, J = 8.7 Hz), 6.81 (2H, d, J = 8.7 Hz), 6.44 (2H, brs), 4.86 (1H, m), 4.76 (2H, s), 4.67 (1H, t, J = 5.1 Hz), 4.14 (2H, t, J = 6.7Hz), 3.65 (3H, s), 3.53 (2H, m), 1.94 (2H, m), 1.63 (2H, 5, J = 6.6 Hz), 1.37 (2H, 6, J = 7.4 Hz), 0.91 (3H, t, J = 7.3 Hz).

表21

実施例	構造式	¹H-NMRデータ
96	NH <sub>2</sub> N OH CO <sub>2</sub> Me	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 9.96 (1H, s), 7.27 (1H, dd, J = 7.6 Hz, 7.6 Hz), 7.20 (1H, s), 7.17 (1H, d, J = 7.6 Hz), 7.15 (1H, d, J = 7.6 Hz), 6.47 (2H, brs), 4.83 (2H, s), 4.25 (2H, t, J = 4.8 Hz), 3.58 (2H, t, J = 4.8 Hz), 3.58 (2H, t, J = 4.8 Hz), 3.26 (3H, s).
97	BuHN N CO <sub>2</sub> Me	(DMS0-d <sub>6</sub> ) $\delta$ 9.63 (1H, s), 7.26 (1H, dd, J = 7.6 Hz, 7.6 Hz), 7.19 (1H, s), 7.16-7.13 (2H, m), 6.20 (1H, t, J = 5.6 Hz), 6.00 (2H, s), 4.83 (2H, s), 3.77 (2H, s), 3.59 (3H, s), 3.15 (2H, dt, J = 5.6 Hz, 6.8 Hz), 1.43 (2H, tt, J = 7.6 Hz, 6.8 Hz), 1.28 (2H, tq, J = 7.6 Hz, 7.6 Hz), 0.86 (3H, t, J = 7.6 Hz).
98	NH <sub>2</sub> N OH CI N CO <sub>2</sub> Me	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 10.37 (1H, brs), 7.29 (1H, dd, J = 8.0 Hz, 4.8 Hz), 7.18-7.12 (3H, m), 6.91 (2H, brs), 4.88 (2H, s), 3.65 (2H, s), 3.58 (3H, s).
99	NH <sub>2</sub> N OH CO <sub>2</sub> Me	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 10.12 (1H, s), 7.28 (1H, dd, J = 7.6 Hz, 7.6 Hz), 7.23 (1H, s), 7.21 (1H, d, J = 7.6 Hz), 7.16 (1H, d, J = 7.6 Hz), 6.53 (2H, brs), 4.88 (1H, brs), 4.85 (2H, s), 3.65 (2H, s), 3.61-3.57 (2H, m), 3.59 (3H, s), 3.12 (2H, t, J = 6.8 Hz).

実施例	構造式	¹H-NMRデータ
100	BuO N N OH CO <sub>2</sub> Me	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 9.93 (1H, brs), 7.26-7.19 (4H, m), 6.43 (2H, brs), 4.81 (2H, s), 4.13 (2H, t, J = 6.6 Hz), 3.75 (1H, q, J = 6.9 Hz), 3.54 (3H, s), 1.61 (2H, 5, J = 6.9 Hz), 1.36 (2H, 6, J = 7.0 Hz), 1.26 (3H, d, J = 6.9 Hz), 0.90 (3H, t, J = 7.3 Hz).
101	BuO N OH CO <sub>2</sub> Me	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 9. 93 (1H, brs), 7. 30-7. 11 (4H, m), 6. 43 (2H, brs), 4. 83 (2H, s), 4. 14 (2H, t, J = 6.6 Hz), 3. 52 (2H, s), 3. 58 (3H, s), 1. 62 (2H, 5, J = 6.9 Hz), 1. 45 (6H, s), 1. 36 (2H, 6, J = 7.0 Hz), 0. 89 (3H, t, J = 7.2 Hz).
102	NH <sub>2</sub> N OH CO <sub>2</sub> Me	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 9.81 (1H, brs), 7.82 (2H, d, J = 8.3 Hz), 7.29 (2H, d, J = 8.2 Hz), 6.37 (2H, brs), 4.09 (2H, t, J = 6.6 Hz), 3.93 (2H, t, J = 7.0 Hz), 3.81 (3H, s), 3.06 (2H, t, J = 7.1 Hz), 1.61 (2H, 5, J = 7.0 Hz), 1.37 (2H, 6, J = 7.4 Hz), 0.90 (3H, t, J = 7.3 Hz).

実施例	-R <sup>2a</sup>	¹H-NMRデータ	
	103 CO <sub>2</sub> Me	$(DMSO-d_6)$ $\delta$ 10.14 (1H, brs), 8.05 (1H,	
103		s), 7.79 (1H, d, J = 7.8 Hz), 7.64 (1H, d, J = 7.8 Hz), 7.34 (1H, t, J = 7.8	
		Hz), 7.28 (5H, m), 6.60 (2H, brs), 4.92	
		(2H, s), 4.36 (2H, s), 3.82 (3H, s).	

実施例	-R <sup>2a</sup>	¹H-NMRデータ
104	S CO <sub>2</sub> Me	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 10.15 (1H, brs), 7.77 (2H, d, J = 8.2 Hz), 7.49 (2H, d, J = 8.2 Hz) 7.28 (5H, m), 6.61 (2H, brs), 4.92 (2H, s), 4.35 (2H, s), 3.83 (3H, s).
105	_SCO <sub>2</sub> Me	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 10.13 (1H, brs), 7.29 (7H, m), 7.18 (1H, t, J = 7.6 Hz), 7.09 (2H, d, J = 7.6 Hz), 6.59 (2H, brs), 4.91 (2H, s), 4.27 (2H, s), 3.60 (2H, s), 3.58 (3H, s).
106	S CO <sub>2</sub> Me	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 10.13 (1H, brs), 7.27 (7H, m), 7.09 (2H, d, J = 8.0 Hz), 6.58 (2H, brs), 4.91 (2H, s), 4.27 (2H, s), 3.61 (2H, s), 3.59 (3H, s).
107	OBu O	$\begin{array}{llllllllllllllllllllllllllllllllllll$
108	O Me	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 10.26 (1H, brs), 7.32 (5H, m), 6.53 (2H, s), 4.94 (3H, m), 3.64 (2H, s), 1.19 (6H, t, J = 6.3 Hz).
109	0~F	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 10.03 (1H, brs), 7.09 (5H, m), 6.32 (2H, s), 4.70 (2H, s), 4.39 (2H, m), 4.08 (2H, m), 3.50 (2H, s).
110		(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 10.13 (1H, s), 7.24 (5H, m), 6.40 (2H, brs), 4.83 (2H, s), 3.63 (2H, s), 3.44-3.32 (8H, m).

表23

実施例	$-R^{10a}$	¹H-NMRデータ
111	CO <sub>2</sub> Me	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 9.97 (1H, brs), 7.21 (4H, s), 6.43 (2H, brs), 4.85 (2H, s), 4.12 (2H, t, J = 6.6 Hz), 4.01 (2H, s), 3.58 (3H, s), 1.61 (2H, 5, J = 6.6 Hz), 1.36 (2H, 6, J = 7.3 Hz), 0.89 (3H, t, J = 7.3 Hz).

実施例	-R <sup>10a</sup>	¹H-NMRデータ
112	CO <sub>2</sub> Me	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 9.98 (1H, brs), 7.87-7.84 (1H, m), 7.60-7.58 (1H, m), 7.34-7.27 (1H, m), 6.45 (2H, brs), 4.88 (2H, s), 4.13 (2H, t, J = 6.6 Hz), 3.82 (3H, s), 1.61 (2H, 5, J = 6.8 Hz), 1.35 (2H, 6, J = 7.5 Hz), 0.88 (3H, t, J = 7.3 Hz).
113	CO <sub>2</sub> Me OMe	(DMS0- $d_6$ ) $\delta$ 9. 93 (1H, brs), 7. 63 (1H, d, J = 2.4 Hz), 7. 48 (1H, dd, J = 2.4 Hz, 8.6 Hz), 7. 10 (1H, d, J = 8.8 Hz), 6. 43 (2H, brs), 4. 80 (2H, s), 4. 14 (2H, t, J = 6.6 Hz), 3. 77 (3H, s), 3, 75 (3H, s), 1. 62 (2H, 5, J = 6.8 Hz), 1. 36 (2H, 6, J = 7.5 Hz), 0. 89 (3H, t, J = 7.3 Hz).
114	CO <sub>2</sub> Me Me	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 9.96 (1H, brs), 7.24 (4H, s), 6.44 (2H, brs), 4.81 (2H, s), 4.13 (2H, t, J = 6.6 Hz), 3.55 (3H, s), 1.61 (2H, 5, J = 6.8 Hz), 1.45 (6H, s), 1.36 (2H, 6, J = 7.5 Hz), 0.90 (3H, t, J = 7.3 Hz).
115	Me CO <sub>2</sub> Me	$\begin{array}{llllllllllllllllllllllllllllllllllll$
116	CO <sub>2</sub> Me	(DMS0- $d_6$ ) $\delta$ 10.05 (1H, brs), 7.91 (1H, s), 7.88 (1H, d, J = 7.7 Hz), 7.69 (1H, d, J = 7.6 Hz), 7.58 (1H, dd, J = 7.7 Hz, 7.6 Hz), 6.50 (2H, brs), 4.96 (2H, s), 4.13 (2H, t, J = 6.6 Hz), 3.91 (3H, s), 1.61 (2H, tt, J = 7.4 Hz, 6.6 Hz), 1.37 (2H, tq, J = 7.4 Hz, 7.4 Hz), 0.89 (3H, t, J = 7.4 Hz).
117	OH CO₂Me	(DMS0- $d_6$ ) $\delta$ 9.97 (1H, s), 7.34 (1H, s), 7.32-7.28 (2H, m), 7.24-7.20 (1H, m), 6.46 (2H, brs), 6.07 (1H, d, J = 5.1 Hz), 5.10 (1H, d, J = 5.1 Hz), 4.84 (2H, s), 4.14 (2H, t, J = 6.6 Hz), 3.57 (3H, s), 1.62 (2H, tt, J = 7.4 Hz, 6.6 Hz), 1.38 (2H, tq, J = 7.4 Hz, 7.4 Hz), 0.90 (3H, t, J = 7.4 Hz).

実施例	$-R^{10a}$	¹H-NMRデータ
118	CO <sub>2</sub> Me	(DMSO- $d_8$ ) $\delta$ 10.11 (1H, brs), 8.65 (1H, dd, $J = 0.6$ , 5.0Hz), 7.93 (1H, d, $J = 0.9$ Hz), 7.31 (1H, dd, $J = 0.6$ , 5.0Hz), 6.53 (2H, brs), 4.98 (2H, s), 4.11 (2H, t, $J = 6.8$ Hz), 3.86 (3H, s), 1.58 (2H, 5, $J = 6.6$ Hz), 1.33 (2H, 6, $J = 7.3$ Hz), 0.87 (3H, t, $J = 7.3$ Hz).
119	S CO <sub>2</sub> Me	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 10.11 (1H, brs), 7.65 (1H, d, J = 3.8Hz), 7.14 (1H, d, J = 3.8Hz), 6.53 (2H, brs), 5.06 (2H, s), 4.16 (2H, t, J = 6.6Hz), 3.78 (3H, s), 1.63 (2H, 5, J = 6.6Hz), 1.37 (2H, 6, J = 7.3Hz), 0.90 (3H, t, J = 7.3Hz).
120	CO <sub>2</sub> Me MeO <sub>2</sub> C	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 10.00 (1H, brs), 7.09 (2H, s), 7.05 (1H, s), 6.47 (2H, brs), 4.81 (2H, s), 4.14 (2H, t, J = 6.6Hz), 3.63 (4H, s), 3.58 (6H, s), 1.62 (2H, 5, J = 6.6Hz), 1.37 (2H, 6, J = 7.3Hz), 0.90 (3H, t, J = 7.3Hz).
121	CO <sub>2</sub> Me	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 10.09 (1H, brs), 8.45 (1H, d, J = 2.0Hz), 8.38 (1H, d, J = 2.0Hz), 7.60 (1H, m), 6.50 (2H, brs), 4.88 (2H, s), 4.14 (2H, t, J = 6.6Hz), 3.73 (2H, s), 3.60 (3H, s), 1.62 (2H, 5, J = 6.6Hz), 1.37 (2H, 6, J = 7.4Hz), 0.90 (3H, t, J = 7.3Hz).

表24

比較例	構造式	¹H-NMRデータ
1	BuO N OH CO <sub>2</sub> H	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 12.99 (1H, brs), 10.03 (1H, s), 7.88 (1H, s), 7.84 (1H, d, J = 7.8 Hz), 7.55 (1H, d, J = 7.8 Hz), 7.45 (1H, t, J = 7.8 Hz), 6.48 (2H, brs), 4.91 (2H, s), 4.14 (2H, t, J = 6.5 Hz), 1.60 (2H, 5, J = 7.0 Hz), 1.36 (2H, 6, J = 7.0 Hz), 0.89 (3H, t, J = 7.3 Hz).

比較例	構造式	¹H-NMRデータ
3	NH <sub>2</sub> N OH OCO <sub>2</sub> H	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 13.08 (1H, brs), 10.02 (1H, brs), 7.09 (1H, d, $J = 2.4$ Hz), 6.45 (3H, m), 4.91 (2H, s), 4.13 (2H, t, $J = 6.5$ Hz), 1.64 (2H, 5, $J = 6.8$ Hz), 1.36 (2H, 6, $J = 7.0$ Hz), 0.90 (3H, t, $J = 7.3$ Hz).
5	NH <sub>2</sub> N OH CO <sub>2</sub> H	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 12.31 (1H, brs), 10.03 (1H, brs), 7.22 (4H, m), 6.47 (2H, brs), 4.83 (2H, s), 4.14 (2H, t, J = 6.8 Hz), 3.50 (2H, s), 1.60 (2H, 5, J = 6.8 Hz), 1.38 (2H, 6, J = 7.6 Hz), 0.90 (3H, t, J = 7.0 Hz).
6	BuO N CO <sub>2</sub> H	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 13.14 (1H, brs), 10.01 (1H, brs), 7.22 (4H, m), 6.49 (2H, brs), 4.83 (2H, s), 4.14 (2H, t, J = 6.5 Hz), 3.53 (2H, s), 1.62 (2H, 5, J = 6.8 Hz), 1.36 (2H, 6, J = 7.0 Hz), 0.90 (3H, t, J = 7.3 Hz).
8	HO <sub>2</sub> C N N OH	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 12.40 (1H, brs), 10.23 (1H, brs), 7.29 (5H, m), 6.50 (2H, s), 4.90 (2H, s), 3.53 (2H, s).
9	HO N N N OH	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 9.68 (1H, s), 7.29 (5H, m), 6.06 (3H, brs), 4.80 (2H, s), 4.60 (1H, t, J = 4.4 Hz), 3.46 (2H, q, J = 4.4 Hz), 3.23 (2H, q, J = 4.4 Hz).

比較例	構造式	¹H-NMRデータ
		(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 9.70 (1H,
		brs), 8.42 (1H, s), 7.59
	$NH_2$	(1H, d, J = 8.0 Hz), 7.20
	N	(1H, d, J = 8.0 Hz), 6.10
	№ ОН	(1H, t, J = 6.0 Hz), 6.06
10	HO N N	(2H, brs), 4.78 (2H, s),
	H	4.62 (1H, t, J = $6.0$ Hz),
1	L'N	3.50 (1H, q, $J = 6.0$ Hz),
		3.25 (2H, q, J = 6.0 Hz),
		2.42 (3H, s).
		(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 10.13 (1H,
		s), 8.43 (1H, d, $J = 2.0$
	$NH_2$	Hz), 7.60 (1H, dd, J =
	N N	8.0, 2.0 Hz), 7.22 (1H,
11	HO, A HO	d, $J = 8.0 \text{ Hz}$ ), $6.55 \text{ (2H, }$
11	100 O N N	brs), 4.84 (2H, s), 4.80
		(1H, t, J = 4.8 Hz), 4.16
	_N	(2H, t, J = 4.8 Hz), 3.64
		(2H, q, $J = 4.8 \text{ Hz}$ ), 2.42
	All I	(3H, s).
	NH <sub>2</sub>	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 10. 44 (1H,
	N N OH	brs), 7.34 (5H, m), 6.64
12	HO S N N	(2H, brs), 4.85 (2H, s),
		3.82 (2H, s).
	$NH_2$	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 12.26 (br s,
	0 N N	1H), 8.16 (s, 1H), 7.39-
13	Ĭ	7.17 (m, 5H), 5.29 (s,
	HO S N	2H), 3. 22 (t, 2H, J = 7. 2
		Hz), 2.66 (t, 2H, $J = 6.9$
		Hz).
		(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 9.70 (1H,
		s), 8.43 (1H, d, J = 2.0
	$NH_2$	Hz), 7.60 (1H, dd, $J =$
	N N	8.0, 2.0 Hz), 7.20 (1H, d, J = 8.0 Hz), 6.11 (2H,
14		brs), 6.02 (1H, t, J =
14	HO N N	5.7 Hz), 4.81 (1H, brs),
	óн .,	4. 78 (2H, s), 4. 56 (1H,
	N,	t, J = 8.3  Hz), 3.57  (1H,
		m), 3.33 (3H, m), 3.12
		(1H, m), 2.42 (3H, s).
	<u> </u>	( Lang 10/1 m. 2m ( Cary 10/1

比較例	構造式	<sup>1</sup> H-NMRデータ
	ŅH <sub>2</sub>	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 12.04 (1H,
	N N	brs), 10.20 (1H, brs),
15	он Д	7. 26 (5H, m), 6. 42 (2H,
	HO <sub>2</sub> C N N	s), 4.88 (2H, s), 2.83
		(2H, d, $J = 7.2 \text{ Hz}$ ), 2.65
	NILI .	(2H, d, $J = 7.2 \text{ Hz}$ ).
	$igg _{\lambda}^{NH_2}$	$(DMSO-d_6)$ $\delta$ 12.80 (1H,
	N OH	brs), 10.00 (1H, brs),
16	HO N N	7. 28 (5H, m), 6. 52 (2H, s), 4. 83 (2H, s), 4. 70
		(2H, s).
		(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 10.57 (1H,
	$NH_2 \\ I$	brs), 8.70 (1H, s), 8.17
	N N OH	(1H, s), 7.68 (1H, d, J = 1.00 (0H, d)
17	HO <sub>2</sub> C N N	7.0 Hz), 6.83 (2H, brs),
		5.04 (2H, s), 2.87 (2H, d, J = 7.1 Hz), 2.66 (2H,
	H-CI	d, $J = 6.9  Hz$ , 2.60 (2H, $J = 6.9  Hz$ ), 2.61 (3H,
	``	s).
		(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 10.76 (1H,
	$NH_2$	brs), 7.28 (2H, d, J =
	N N OH	8. 1Hz), 7. 19 (2H, d, J =
18	HO <sub>2</sub> C N N	8.1Hz), 4.91 (2H, s),
	,co <sub>2</sub> H	3.52 (2H, s), 2.93 (2H,
		d, $J = 7.1 \text{Hz}$ , 2.72 (2H,
		d, J = 6.9 Hz).
		(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 12. 50 (1H,
		brs), 9.97 (1H, brs),
	NH <sub>2</sub>	6. 46 (2H, brs), 6. 19 (1H,
	N N N N	d, J = 3.1 Hz), 6.16 (1H, d, J = 3.1 Hz), 4.79 (2H,
19	BuO N N	s), $4.14$ (2H, t, $J = 6.6$
	CO <sub>2</sub> H	Hz), 3.59 (2H, s), 1.63
	] 332.1	(2H, 5, J = 6.6  Hz), 1.38
		(2H, 6, J = 7.4 Hz), 0.90
		(3H, t, J = 7.3 Hz).

比較例	構造式	¹H-NMRデータ
20	NH <sub>2</sub> N OH CO <sub>2</sub> H	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 11.16 (1H, brs), 9.86 (1H, brs), 7.16 (1H, t, J = 7.6 Hz), 7.13 (1H, s), 7.08 (1H, d, J = 7.5 Hz), 7.03 (1H, d, J = 7.5 Hz), 6.76 (2H, brs), 4.79 (2H, s), 4.13 (2H, t, J = 6.6 Hz), 2.70 (2H, t, J = 7.7 Hz), 2.15 (2H, t, J = 7.7 Hz), 1.62 (2H, 5, J = 6.6 Hz), 1.36 (2H, 6, J = 7.5 Hz), 0.89 (3H, t, J = 7.4 Hz).
21	BuO N N CO <sub>2</sub> H	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 11. 10 (1H, brs), 9. 90 (1H, brs), 8. 07 (1H, d, J = 2. 2 Hz), 7. 42 (1H, dd, J = 2. 4, 8. 8 Hz), 6. 74 (3H, m), 4. 68 (2H, s), 4. 15 (2H, t, J = 6. 6 Hz), 4. 04 (2H, m), 2. 85 (2H, t, J = 10. 8 Hz), 2. 08 (1H, m), 1. 73 (2H, m), 1. 64 (2H, 5, J = 6. 6 Hz), 1. 46 (2H, m), 1. 38 (2H, 6, J = 7. 3 Hz), 0. 92 (3H, t, J = 7. 3 Hz).
22	BuO N N CO <sub>2</sub> H	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 11.51 (1H, brs), 8.06 (1H, d, J = 2.3 Hz), 7.43 (1H, dd, J = 2.4, 8.8 Hz), 6.87 (2H, s), 6.79 (1H, d, J = 8.8 Hz), 4.67 (2H, s), 4.14 (4H, m), 2.75 (3H, m), 1.93 (2H, m), 1.50 (6H, m), 0.92 (3H, t, J = 7.3 Hz).

比較例	構造式	¹H-NMRデータ
23	$OH$ $OH$ $OH$ $OO_2H$ $OO_2H$	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 13. 14 (2H, brs), 10.00 (1H, brs), 7.64 (1H, d, J = 7.9 Hz), 7.59 (1H, d, J = 1.5 Hz), 7.45 (1H, dd, J = 1,7, 7.9 Hz), 6.48 (2H, brs), 4.93 (2H, s), 4.13 (2H, t, J = 6.6 Hz), 1.61 (2H, 5, J = 6.6 Hz), 1.35 (2H, 6, J = 7.3 Hz), 0.89 (3H, t, J = 7.4 Hz).
24	$NH_2$	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 13. 31 (1H, brs), 10. 08 (1H, brs), 8. 36 (1H, s), 8. 11 (2H, s), 6. 52 (2H, brs), 4. 98 (2H, s), 4. 15 (2H, t, J = 6.6 Hz), 1.61 (2H, 5, J = 6.7 Hz), 1.35 (2H, 6, J = 7.3 Hz), 0.89 (3H, t, J = 7.4 Hz).
. 25	NH <sub>2</sub> N OH BuO N CO <sub>2</sub> H	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 12.44 (1H, brs), 9.98 (1H, brs), 8.46 (1H, d, J = 1.9 Hz), 7.65 (1H, dd, J = 2.3, 8.0 Hz), 7.29 (1H, d, J = 7.8 Hz), 6.46 (2H, brs), 4.87 (2H, s), 4.14 (2H, t, J = 6.6 Hz), 3.43 (2H, s), 1.62 (2H, 5, J = 7.7 Hz), 1.37 (2H, 6, J = 7.6 Hz), 0.91 (3H, t, J = 7.4H z).

比較例	構造式	¹H-NMRデータ
26	BuO N OH OH	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 10.65 (1H, brs), 8.32 (1H, s), 7.60 (1H, d, J = 7.1 Hz), 7.34 (1H, d, J = 8.3 Hz), 6.66 (2H, brs), 5.70 (1H, brs), 4.78 (2H, s), 4.15 (4H, m), 3.51 (1H, t, J = 8.7 Hz), 3.14 (1H, m), 1.90 (2H, m), 1.63 (2H, 5, J = 7.0 Hz), 1.37 (2H, 6, J = 7.5 Hz), 0.91 (3H, t, J = 7.3 Hz).
27	$O \longrightarrow O \longrightarrow N \longrightarrow O \longrightarrow $	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 12.32 (1H, brs), 9.97 (1H, s), 7.26 (1H, dd, J = 7.6 Hz, 7.6 Hz), 7.20 (1H, s), 7.17-7.14 (2H, m), 6.47 (2H, brs), 4.83 (2H, s), 4.26 (2H, t, J = 4.8 Hz), 3.58 (2H, t, J = 4.8 Hz), 3.53 (2H, s), 3.26 (3H, s).
28	NH <sub>2</sub> N OH BuHN N CO <sub>2</sub> H	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 12.29 (1H, brs), 9.98 (1H, brs), 7.26 (1H, dd, J = 7.6 Hz, 7.6 Hz), 7.21 (1H, s), 7.18-7.15 (2H, m), 6.74 (2H, brs), 4.81 (2H, s), 3.69 (2H, s), 3.40-3.17 (2H, m), 1.48 (2H, tt, J = 7.2 Hz, 7.2 Hz), 1.30 (2H, tq, J = 7.2 Hz, 7.2 Hz), 0.88 (3H, t, J = 7.2 Hz).
29	$OH$ $OH$ $OH$ $OO_2H$	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 12.39 (1H, brs), 10.39 (1H, brs), 7.27-7.25 (1H, m), 7.17 (1H, s), 7.17-7.11 (2H, m), 6.91 (2H, brs), 4.92 (2H, s), 3.53 (2H, s).

比較例	構造式	¹H-NMRデータ
30	$N \rightarrow N \rightarrow$	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 12.29 (1H, brs), 10.11 (1H, s), 7.28 (1H, dd, $J = 7.6$ Hz, 7.6 Hz), 7.23 (1H, s), 7.19 (1H, d, $J = 7.6$ Hz), 7.15 (1H, d, $J = 7.6$ Hz), 6.52 (2H, brs), 4.90 (1H, brs), 4.85 (2H, s), 3.60 (2H, t, $J = 6.8$ Hz), 3.54 (2H, s), 3.12 (2H, t, $J = 6.8$ Hz).
31	NH <sub>2</sub> NOH BuO N COOH	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 12.27 (1H, brs), 9.95 (1H, brs), 7.26-7.19 (4H, m), 6.43 (2H, brs), 4.81 (2H, s), 4.13 (2H, t, J = 6.6 Hz), 3.62 (1H, q, J = 6.9 Hz), 1.61 (2H, 5, J = 6.9 Hz), 1.36 (2H, 6, J = 7.0 Hz), 1.30 (3H, d, J = 6.9 Hz), 0.89 (3H, t, J = 7.3 Hz).
32	BuO N N COOH	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 12.32 (1H, brs), 9.94 (1H, brs), 7.37-7.10 (4H, m), 6.43 (2H, brs), 4.83 (2H, s), 4.14 (2H, t, J = 6.6 Hz), 1.62 (2H, 5, J = 6.9 Hz), 1.42 (6H, s), 1.36 (2H, 6, J = 7.0 Hz), 0.89 (3H, t, J = 7.3 Hz).
33	NH <sub>2</sub> N OH BuO N COOH	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 9.84 (1H, brs), 7.80 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.26 (2H, d, J = 8.1 Hz), 6.39 (2H, brs), 4.10 (2H, t, J = 6.6 Hz), 3.93 (2H, t, J = 6.9 Hz), 3.05 (2H, t, J = 7.3 Hz), 1.61 (2H, 5, J = 7.0 Hz), 1.37 (2H, 6, J = 7.4 Hz), 0.91 (3H, t, J = 7.3 Hz).

比較例	構造式	¹H-NMRデータ
34	HO <sub>2</sub> C NH <sub>2</sub> NOH	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 10.16 (1H, brs), 8.01 (1H, s), 7.77 (1H, d, J = 7.8 Hz), 7.59 (1H, d, J = 7.8 Hz), 7.27 (6H, m), 6.60 (2H, brs), 4.91 (2H, s), 4.35 (2H, s).
35	HO <sub>2</sub> C NH <sub>2</sub>	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 10. 18 (1H, brs), 7.76 (2H, d, J = 8.2 Hz), 7.45 (2H, d, J = 8.2 Hz) 7.28 (5H, m), 6.62 (2H, brs), 4.91 (2H, s), 4.34 (2H, s).
36	HO <sub>2</sub> C S N N OH	(DMSO-d <sub>6</sub> ) δ 12.32 (1H, brs), 10.16 (1H, brs), 7.33-7.09 (9H, m), 6.59 (2H, brs), 4.91 (2H, s), 4.28 (2H, s), 3.49 (2H, s).
37	HO <sub>2</sub> C S N N N	(DMSO- $d_6$ ) $\delta$ 12.30 (1H, brs), 10.13 (1H, brs), 7.28 (7H, m), 7.09 (2H, d, J = 8.0 Hz), 6.58 (2H, brs), 4.91 (2H, s), 4.27 (2H, s), 3.50 (2H, s).

以下、本発明の好適な化合物を例示する。

No.	$-R^9$	No.	-R <sup>9</sup>
201	CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH	202	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> F

No.	-R <sup>9</sup>	No.	-R <sup>9</sup>
203	COOMe	204	CO <sub>2</sub> Me
205		206	CO <sub>2</sub> Me CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
207	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me	208	CO <sub>2</sub> Bn OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
209	MeO <sub>2</sub> C CO <sub>2</sub> Me	210	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> )OH
211	CO₂Me CI	212	CHMeCO <sub>2</sub> Me
213	CO <sub>2</sub> Me MeHN	214	OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH
215	CO <sub>2</sub> Me CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me	216	CO <sub>2</sub> Me CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> )NMe <sub>2</sub> O(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> Me
217	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me Me	218	CO <sub>2</sub> Me CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OMe

No.	-R <sup>9</sup>	No.	-R <sup>9</sup>
219	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me NMe <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH	220	CO <sub>2</sub> Me F
221	$CO_2(CH_2)_2NMe_2$ $MeO(H_2C)_2$	222	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
223	OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me NMe <sub>2</sub>	224	CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH
225	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> F	226	N CO <sub>2</sub> Me
227	OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me	228	CO <sub>2</sub> iPr
229	CO <sub>2</sub> Me CHMeCO <sub>2</sub> Me	230	CO <sub>2</sub> Me OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH=CH <sub>2</sub>
231	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> OH	232	CO <sub>2</sub> Bn OCF <sub>3</sub>
233	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me	234	Me <sub>2</sub> N
235	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me	236	CO <sub>2</sub> Me CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CI

No.	-R <sup>9</sup>	No.	-R <sub>9</sub>
237	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me NMe <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH	238	Me CO <sub>2</sub> Me F
239	F <sub>3</sub> CF <sub>2</sub> C F	240	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me MeO(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>
241	OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me  Me OOCF <sub>3</sub>	242	CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH
243	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> F	244	CO <sub>2</sub> Me
245	N CO <sub>2</sub> Me	246	
247	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> )OH	248	OCF <sub>3</sub> CO <sub>2</sub> Me
249	Me CMe <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me	250	NMe <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
251	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OEt	252	CO <sub>2</sub> Et  Me(H <sub>2</sub> C) <sub>2</sub> O  CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Bn
253	CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OMe	254	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me CF <sub>3</sub>
255	CF <sub>3</sub> CO <sub>2</sub> Me	256	MeO(H <sub>2</sub> C) <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> NMe <sub>2</sub>

No.	$-R^9$	No.	$-R^9$
257	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me	258	Me O OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
259	COSMe	260	COSEt
261	CONMe <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me	262	O N O OCH₂CO₂Me
263	F	264	CI
265	COS(CH)₂OH MeHN	266	CONHMe (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH
267	OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me O(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> Me	268	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
269	NMe <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH	270	COSMe F
271	CONH(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OMe	272	CONHBn NMe <sub>2</sub>

No.	-R <sup>9</sup>	No.	-R <sup>9</sup>
273		274	
275	COSCH <sub>2</sub> CF <sub>3</sub> OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH=CH <sub>2</sub>	276	COSPr
277	CONMe(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH Me	278	Me <sub>2</sub> N
279	$O \longrightarrow CH_2CO_2Me$ $O(CH_2)_2Me$	280	Me O CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
281	COSBn NMe <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH	282	CF <sub>3</sub>
283	MeO(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	284	Me O N
285		286	COSMe
287	Me	288	NMe <sub>2</sub> CONMe <sub>2</sub>
289	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me  Me(H <sub>2</sub> C) <sub>2</sub> O  N	290	CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OMe

No.	-R <sup>9</sup>	No.	−R <sup>9</sup>
291	CF <sub>3</sub> COSMe	292	MeO(H <sub>2</sub> C) <sub>2</sub> COS(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OEt
293	NMe <sub>2</sub> Me O CONMeEt	294	CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH
295	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> F	296	CO <sub>2</sub> Me
297	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me	298	
299	CO <sub>2</sub> Me (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me	300	CO <sub>2</sub> Me
301	CO <sub>2</sub> Bn	302	CO <sub>2</sub> Me NHMe
303	CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH	304	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> F
305	S CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OEt	306	H N CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OEt
307	PriO <sub>2</sub> C Me O	308	CO <sub>2</sub> Me N CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me

No.	-R <sup>9</sup>	No.	−R <sup>9</sup>
309	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> )OH	310	CHMeCO <sub>2</sub> Me
311	N CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH	312	N CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> F
313	Me N CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me	314	CO <sub>2</sub> Me
315	N O N-Me	316	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> )OH
317	Me N CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me	318	COSMe
319	COSEt	320	CONMe <sub>2</sub> N (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
321	F O	322	NHMe COS(CH)₂OH
323		324	
325		326	COSCH <sub>2</sub> CF <sub>3</sub> N OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH=CH <sub>2</sub>
327	COSPr	328	

No.	$-R^9$	No.	-R <sub>9</sub>
329	Me N COSMe	330	NMe <sub>2</sub> N CONMe <sub>2</sub>

No.	$-Y_1-Q_1$	Х	$-R^9$
331	–Bu	_	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OMe
332	−CH <sub>2</sub> OH	-	CO <sub>2</sub> Me CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
333	- (СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ОН	-	CO <sub>2</sub> Me Me <sub>2</sub> N
334	-(СН) <sub>2</sub> ОМе	1	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
335	–Ви	_	Me CO <sub>2</sub> Me CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
336	−СН <sub>2</sub> ОН	_	CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OMe
337	- (СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ОН	_	CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OMe

No.	$-Y^1-Q^1$	X	-R <sub>9</sub>
338	– (СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ОН	-	CO <sub>2</sub> Me OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH=CH <sub>2</sub>
339	-(CH) <sub>2</sub> OMe	-	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
340	–Bu	_	Me CO <sub>2</sub> Me CHMeCO <sub>2</sub> Me CF <sub>3</sub>
341	−СН <sub>2</sub> ОН	_	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me NMe <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH
342	-(СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ОН	. –	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> F
343	−CH <sub>2</sub> OMe	_	O N N Me
344	-Bu		Me CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
345	-СН <sub>2</sub> ОН	_	Me CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
346	- (СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ОН	_	Me CO <sub>2</sub> Me
347	-(CH) <sub>2</sub> ОМе		CONMe <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me

No.	-Y1-Q1	X	−R <sup>9</sup>
348	−Bu	-	O O Me
349	-СН <sub>2</sub> ОН	_	COSMe
350	– (СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ОН	_	
351	— (СН) <sub>2</sub> 0Ме	-	CONHMe
352	–Ви	-	CO <sub>2</sub> Me
353	-СН <sub>2</sub> ОН	-	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
354	– (СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ОН	-	
355	−CH <sub>2</sub> OMe	_	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> F
356	Ви	_	S CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OEt
357	−CH <sub>2</sub> OH	_	H N CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OEt

No.	$-Y^{1}$ $-Q^{1}$	X	$-R_{\theta}$
358	- (СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ОН	-	N CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> OMe
359	-(СН <sub>2</sub> )ОМе	NH	MeO(H <sub>2</sub> C) <sub>2</sub> O <sub>2</sub> C
360	–Bu	NH	CO <sub>2</sub> Me CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
361	– (СН <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> ОН	NMe	MeO <sub>2</sub> C N
362	– (СН) <sub>2</sub> ОН	NH	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
363	$-\left(\mathrm{CH_{2}} ight)_{3}\mathrm{OEt}$	NH	Me CO <sub>2</sub> Me CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
364	-(CH <sub>2</sub> )OMe	NMe	CO <sub>2</sub> Me CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OMe
365	–Bu	NH	CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> NMe <sub>2</sub> MeO(H <sub>2</sub> C) <sub>2</sub> F
366	– (СН <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> ОН	NH	CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OMe
367	-СН <sub>2</sub> ОН	NH	OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me

No.	-Y¹-Q¹	X	$-R^9$
368	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> OEt	NMe	CO <sub>2</sub> Me OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH=CH <sub>2</sub>
369	-СН <sub>2</sub> ОМе	NH	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
370	–Bu	NH	Me CO <sub>2</sub> Me CHMeCO <sub>2</sub> Me CF <sub>3</sub>
371	-(СН <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> ОН	NMe	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me NMe <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH
372	$-\mathrm{CH_2OH}$	NH	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me MeO(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>
373	$-(\mathrm{CH_2})_3\mathrm{OEt}$	NH	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> F
374	−CH <sub>2</sub> OMe	NH	0 N N Me
375	-Bu	NMe	Me CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
376	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> ОН	NH	OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CF <sub>2</sub> CF <sub>3</sub> MeO CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
377	−CH <sub>2</sub> OH	NH	CF <sub>3</sub> CO <sub>2</sub> Me

No.	$-Y^1-Q^1$	X	-R <sub>9</sub>
378	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> OEt	NMe	NMe <sub>2</sub> Me O OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
379	-СН <sub>2</sub> ОМе	NH	CONMe <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
380	−Bu	NH	Me
381	– (СН <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> ОН	NH	CONEtMe CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me OCF <sub>3</sub>
382	– (СН) <sub>2</sub> ОН	NMe	COSMe
383	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> OEt	NH	
384	−CH <sub>2</sub> OMe	NH	COSPr
385	−Bu	NMe	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
386	-(CН <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> ОН	NH	F CONHMe
387	−СН <sub>2</sub> ОН	NH	

No.	$-Y^1-Q^1$	X	-R <sup>9</sup>
388	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> OEt	NH	NMe <sub>2</sub> CONMe <sub>2</sub>
389	-СН <sub>2</sub> ОМе	NMe	CF <sub>3</sub> COSMe
390	–Bu	NH	CO <sub>2</sub> Me
391	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{OH}$	NH	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
392	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{OMe}$	NMe	
393	–Bu	NH	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> F
394	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{OH}$	NH	S CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OEt
395	$-\left(\mathrm{CH_{2}}\right)_{2}\mathrm{OMe}$	NH	H N CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OEt
396	-Bu	NMe	N CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> F
397	- (СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ОН	NH	Me N O CO <sub>2</sub> Me
398	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OMe	NH	CO <sub>2</sub> Me

No.	$-Y^1-Q^1$	X	-R <sub>9</sub>
399	–Bu	NMe	CONMe <sub>2</sub> N (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
400	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{OH}$	NH	F O
401	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{OMe}$	NH	NHMe COS(CH) <sub>2</sub> OH
402	-Bu	NH	Me N COSMe
403	– (СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ОН	NMe	NMe <sub>2</sub>
404	−Bu	S	CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH
405	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> OH	S	CO <sub>2</sub> Me
406	-СН <sub>2</sub> ОН	S	CO <sub>2</sub> Me (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
407	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> 0Et	S	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> )OH
408	-CH <sub>2</sub> OMe	S	CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> Ph
409	-Bu	S	CO <sub>2</sub> Me (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Et

No.	$-Y^1-Q^1$	Х	-R <sub>9</sub>
410	– (СН <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> ОН	S	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me NMe <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH
411	-СН <sub>2</sub> ОН	S	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
412	−(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> OEt	S	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> F
413	−CH <sub>2</sub> OMe	S	CO <sub>2</sub> iPr
414	–Bu	S	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> )OH
415	– (СН <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> ОН	S	CO <sub>2</sub> Me
416	−СН <sub>2</sub> ОН	S	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
417	– (СН <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> ОН	S	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me NMe <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH
418	— (СН) <sub>2</sub> ОН	S	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me MeO(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>
419	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> OEt	S	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> F

No.	$-\lambda_1-\delta_1$	X	-R <sup>9</sup>
420	-СН <sub>2</sub> ОМе	S	
421	–Bu	S	Me CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
422	– (СН <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> ОН	S	OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me  CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
423	−CH <sub>2</sub> OH	S	Me CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
424	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> OEt	S	Me O OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
425	−CH <sub>2</sub> OMe	S	CONMe <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
426	–Bu	S	C
427	- (СН <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> ОН	S	CO <sub>2</sub> Me
428	−СН <sub>2</sub> ОН	S	COSMe
429	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> OEt	S	

No.	$-Y^1-Q^1$	X	−R <sup>9</sup>
430	-СН <sub>2</sub> 0Ме	S	COSPr
431	–Bu	S	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me O(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OMe
432	– (СН <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> ОН	S	CONHMe
433	−CH <sub>2</sub> OH	S	
434	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> OEt	S	NMe <sub>2</sub> CONMe <sub>2</sub>
435	−CH <sub>2</sub> OMe	S	CF <sub>3</sub> COSMe
436	-Bu	S	CO <sub>2</sub> Me (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
437	- (СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ОН ·	S	CO <sub>2</sub> Me
438	-(СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ОМе	S	CO <sub>2</sub> Bn

No.	$-Y^1-Q^1$	Х	$-R^9$
439	–Bu	S	Me N N
440	- (СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ОН	S	CO <sub>2</sub> Me
441	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{OMe}$	S	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> )OH
442	−Bu	S	N O N Me
443	- (СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ОН	S	N CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> )OH
444	— (СН $_2$ ) $_2$ ОМе	S	Me N CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
445	−Bu	S	
446	— (СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ОН	S	
447	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{OMe}$	S	COSCH <sub>2</sub> CF <sub>3</sub> N H OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH=CH <sub>2</sub>
448	-СН <sub>2</sub> ОН	0	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> F

No.	-Y1-Q1	X	$-R^{g}$
449	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_3\mathrm{OEt}$	0	
450	— (СН <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> ОН	0	CO <sub>2</sub> Me NeO <sub>2</sub> C
451	-СН <sub>2</sub> ОМе	0	CO <sub>2</sub> Me MeHN
452	-СН <sub>2</sub> ОН	0	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me Me
453	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_3\mathrm{OEt}$	0	CO <sub>2</sub> Me F CF <sub>3</sub>
454	-(СН <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> ОН	0	CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH
455	-СН <sub>2</sub> ОМе	0	CO <sub>2</sub> iPr
456	-СН <sub>2</sub> ОН	0	OCF <sub>3</sub>
457	−(CH <sub>2</sub> )₃OEt	0	CO <sub>2</sub> Me CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
458	– (СН <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> ОН	0	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me NMe <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH

No.	-Y1-Q1	X	-R <sup>9</sup>
1101			
459	−CH <sub>2</sub> OMe	0	OCF <sub>3</sub> Me O OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
460	−СН <sub>2</sub> ОН	0	N CO <sub>2</sub> Me
461	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> 0Et	0	OCF <sub>3</sub> CO <sub>2</sub> Me
462	— (СН <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> ОН	0	OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH  Me(H <sub>2</sub> C) <sub>2</sub> O CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
463	−CH <sub>2</sub> OMe	0	MeO(H <sub>2</sub> C) <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> NMe <sub>2</sub>
464	-СН <sub>2</sub> ОН	0	COSEt
465	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> OEt	0	O F
466	– (СН <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> ОН	0	COMe <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me OCF <sub>3</sub>
467	-СН <sub>2</sub> ОМе	0	CONH(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OMe
468	−СН <sub>2</sub> ОН	0	COSCH <sub>2</sub> CF <sub>3</sub> OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me

No.	$-Y^1-Q^1$	Х	-R <sub>9</sub>
469	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> OEt	0	Ne No
470	– (СН <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> ОН	0	CONHMe
471	-СН <sub>2</sub> ОМе	0	COSMe
472	СН <sub>2</sub> ОН	0	CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OMe
473	$-\left(\mathrm{CH_{2}}\right)_{3}\mathrm{OEt}$	0	NMe <sub>2</sub> Me O CONMeEt
474	– (СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ОН	0	CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH
475	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OMe	0	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> F
476	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{OH}$	0	CO <sub>2</sub> Me
477	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OMe	0	CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH
478	– (СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ОН	0	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
479	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OMe	0	CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH

No.	$-Y^1-Q^1$	Х	$-R^9$
480	- (СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ОН	0	CONMe <sub>2</sub>
481	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OMe	0	COSEt
482	-(СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ОН	0	COSPr
483	$-\left(\mathrm{CH_{2}}\right)_{2}\mathrm{OMe}$	0	

表27

NT.	77 ol	T			
No.	-Y¹-Q¹	X	No.	$-Y^1-Q^1$	X
484	−CO <sub>2</sub> Me		485	-CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH=CH <sub>2</sub>	T -
486	$-CO_2CH_2CF_3$	_	487	-CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) 20Me	_
488	$-CO_2$ ( $CH_2$ ) $_2OH$	_	489	-CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) NMe <sub>2</sub>	T-
490	−CO <sub>2</sub> Bn	_	491		_
492		_	493	-CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> C1	-
494	$-CH_2CO_2(CH_2)_3OEt$	_	495	-CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> OH	_
496		_	497	OMe	_
498	O N Me	_	499	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Bn	_
500	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> C1	-	501	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> OEt	_

No.	-Y1-Q1	X	No.	-Y¹-Q¹	X
502	- (СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> СО <sub>2</sub> (СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ОН	_	503		
504	, , , , , , , , , , , , , , , , , , ,	_	505	O O N Me	_
506	-COS-iPr	_	507	-COS (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH	_
508	$-\mathrm{CH_2COS}\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{OMe}$	-	509		_
510	-CH <sub>2</sub> OCO <sub>2</sub> Et	-	511	$-(CH_2)_3OCO_2(CH_2)_2OMe$	_
512	-CH <sub>2</sub> OCOEt	_	513	$-(CH_2)_2OCOBn$	_
514	, i, t	-	515	$-{\rm CONMe}_2$	_
516	$-\mathrm{CH_2CONH}\left(\mathrm{CH_2}\right)\mathrm{NMe}_2$	_	517		ļ
518	$-(CH_2)_3CONH(CH_2)OMe$	_	519	$-\mathrm{CH_2OCONMe}_2$	_
520		_	521		_
522	Me	NH	523	$-\mathrm{CH_2CO_2CH_2CF_3}$	NMe
524	-CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> OEt	NEt	525	$-CH_2CO_2$ ( $CH_2$ ) $_4OH$	NH
526	N-Me	NMe	527	O NMe <sub>2</sub>	NEt
528	N CI	NH	529	– (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Bn	NMe
530	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> C1	NEt	531	$-(\mathrm{CH_2})_4\mathrm{CO_2}(\mathrm{CH_2})_3\mathrm{OEt}$	NH
532	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH	NMe	533		NEt
534	OCF <sub>3</sub>	NH	535	ii.	NMe
536	−CH <sub>2</sub> COSBu	NEt	537	-CH <sub>2</sub> COS (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH	NH
538	-CH <sub>2</sub> COS (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OMe	NMe	539	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> COS(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> NMeEt	NEt
540	-CH <sub>2</sub> OCO <sub>2</sub> Et	NH	541	$-(CH_2)_3OCO_2(CH_2)_2OMe$	NMe

No.	-Y1-Q1	X	No.	-Y¹-Q¹	X
542	-CH <sub>2</sub> OCOEt	NEt	543	$-(CH_2)_2OCOBn$	NH
544	,i,t	NMe	545	$-\mathrm{CH_2CONMe_2}$	NEt
546	$-\mathrm{CH_2CONH}\left(\mathrm{CH_2}\right)\mathrm{NMe_2}$	NH	547		NMe
548	$-(\mathrm{CH_2})_3\mathrm{CONH}(\mathrm{CH_2})\mathrm{OMe}$	NEt	549	$-\mathrm{CH_2OCONMe_2}$	NH
550		NMe	551		NEt
552	j	S	553	$-\mathrm{CH_2CO_2CH_2CF_3}$	S
554	$-\mathrm{CH_2CO_2}\left(\mathrm{CH_2}\right)_4\mathrm{OH}$	S	555		S
556	O Me	S	557	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{CO_2Bn}$	S
558	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_4\mathrm{CO_2}\left(\mathrm{CH_2}\right)_3\mathrm{OEt}$	S	559		S
560		S	561	−CH <sub>2</sub> COSBu	S
562	-CH <sub>2</sub> COS (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OMe	S	563	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{COS}\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{NMeEt}$	S
564	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> OCO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OMe	S	565	-CH <sub>2</sub> OCOEt	S
566	, i, t	S	567	-CH <sub>2</sub> CONMe <sub>2</sub>	S.
568	OEt	S	569	$-(\mathrm{CH_2})_3\mathrm{CONH}(\mathrm{CH_2})\mathrm{OMe}$	S
570		S	571		S
572	OMe	0	573	$-\mathrm{CH_2CO_2}\left(\mathrm{CH_2}\right)_3\mathrm{OEt}$	0
574	$-\text{CH}_2\text{CO}_2$ (СН $_2$ ) $_4$ ОН	0	575	CI	0

No.	-Y1 <b>-</b> Q1	X	No.	$-Y^1$ $-Q^1$	X
576	O N Me	0	577	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> C1	0
578	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_4\mathrm{CO_2}\left(\mathrm{CH_2}\right)_3\mathrm{OEt}$	0	579		0
580	OMe	0	581	−CH <sub>2</sub> COSBu	0
582	-CH <sub>2</sub> COS (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH	0	583	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> COS(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> NMeEt	0
584	-CH <sub>2</sub> OCO <sub>2</sub> Et	0	585	-CH <sub>2</sub> OCOEt	0
586	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OCOBn	0	587	-CH <sub>2</sub> CONMe <sub>2</sub>	0
588	-CH <sub>2</sub> CONH (CH <sub>2</sub> ) NMe <sub>2</sub>	0	589	- (CH <sub>2</sub> ) 3CONH (CH <sub>2</sub> ) OMe	0
590	$-\mathrm{CH_2OCONMe_2}$	0	591		0

表28

No.	$-Y^1-Q^1$	X	-R <sub>e</sub>
592	−CO <sub>2</sub> Me	_	
593	$-\mathrm{CO_2CH_2CF_3}$	_	
594	$-CO_2$ ( $CH_2$ ) $_2OH$	_	
595	−CO <sub>2</sub> Bn	-	

No.	$-\Upsilon^1$ $-Q^1$	Х	$-R_{\theta}$
596		I	NH H
597	$-\mathrm{CH_2CO_2}\left(\mathrm{CH_2}\right)_3\mathrm{OEt}$	ı	N
598			Me
599	N Me	_	
600	$-(\mathrm{CH_2})_3\mathrm{CO_2CH_2C1}$	_	N
601	– (СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> СО <sub>2</sub> (СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ОН	_	Me N
602	F	_	
603	−COS− <sup>i</sup> Pr	_	
604	-CH <sub>2</sub> COS (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OMe	_	
605	−CH <sub>2</sub> OCO <sub>2</sub> Et		
606	-CH <sub>2</sub> OCOEt	_	

No.	$-Y^1$ – $Q^1$	Х	-R <sup>9</sup>
607	~i.\	_	
608	$-\mathrm{CH_2CONH}\left(\mathrm{CH_2}\right)\mathrm{NMe}_2$	1	
609	- (CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> CONH (CH <sub>2</sub> ) OMe	_	Me
610		_	
611	$-\mathrm{CH_2CO_2CH_2CF_3}$	NMe	Me
612	-СН <sub>2</sub> СО <sub>2</sub> (СН <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> ОН	NH	
613	NMe <sub>2</sub>	NEt	Z Z
614	– (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Bn	NMe	Me N
615	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_4\mathrm{CO_2}\left(\mathrm{CH_2}\right)_3\mathrm{OEt}$	NH	
616		NEt	
617		NMe	

No.	$-Y^1$ $-Q^1$	Х	-R <sup>9</sup>
618	-CH <sub>2</sub> COS (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH	NH	
619	$-(CH_2)_2COS(CH_2)_2NMeEt$	NEt	
620	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_3\mathrm{OCO_2}\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{OMe}$	NMe	
621	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OCOBn	NH	
622	$-\mathrm{CH_2CONMe_2}$	NEt	Me
623		NMe	
624	$-\mathrm{CH_2OCONMe_2}$	NH	N N
625	~~~~	NEt	Me N
626		S	
627	-СН <sub>2</sub> СО <sub>2</sub> (СН <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> ОН	S	
628	O N Me	S	
629	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_4\mathrm{CO_2}\left(\mathrm{CH_2}\right)_3\mathrm{OEt}$	S	

No.	$-Y^1$ – $Q^1$	X	-R <sub>9</sub>
630		S	
631	$-\mathrm{CH_2COS}\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{OMe}$	S	
632	$-\left(\mathrm{CH_{2}}\right)_{3}\!\mathrm{OCO_{2}}\left(\mathrm{CH_{2}}\right)_{2}\!\mathrm{OMe}$	S	Me
633	, i, f	S	
634	O Eti	S	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N
635		S	
636	$-\mathrm{CH_2CO_2}\left(\mathrm{CH_2}\right)_3\mathrm{OEt}$	0	Me
637	CI	0	
638	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_3\mathrm{CO_2CH_2C1}$	0	N N
639		0	S C C C C C C C C C C C C C C C C C C C
640	−CH <sub>2</sub> COSBu	0	

No.	$-Y^1-Q^1$	Х	$-R^9$
641	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{COS}\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{NMeEt}$	0	
642	−CH <sub>2</sub> OCOEt	0	
643	$-\mathrm{CH_2CONMe}_2$	0	
644	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> CONH(CH <sub>2</sub> )0 Me	0	
645		0	EL Z
646	$-\mathrm{CO_2Me}$	_	Me
647	$-\mathrm{CO_2CH_2CH}{=}\mathrm{CH_2}$	_	F
648	-CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OMe	_	OMe
649	$-\text{CO}_2$ (СН $_2$ ) $_2$ ОН	_	NMe <sub>2</sub>
650	−CO <sub>2</sub> Bn	_	O_Me
651		_	ОН
652	-CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> C1	_	Me F

No.	$-Y^1$ $-Q^1$	Х	-R <sub>9</sub>
653	$-\mathrm{CH_2CO_2}\left(\mathrm{CH_2}\right)_3\mathrm{OEt}$	_	F
654		-	OMe iPr
655	OMe	-	N O Me
656	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{CO_2Bn}$		
657	$-\left(\mathrm{CH_{2}}\right)_{3}\mathrm{CO_{2}CH_{2}C1}$	_	OMe
658	$-\left(\mathrm{CH_{2}}\right){_{2}\mathrm{CO}_{2}}\left(\mathrm{CH_{2}}\right){_{2}\mathrm{OH}}$	_	NMeEt N
659			Me
660	O O N N Me		OOMe
661	−COS− <sup>i</sup> Pr	_	ОН
662	-CH <sub>2</sub> COS (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OMe	_	Me
663	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> COS(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> NMeEt	_	F NMe <sub>2</sub>

No.	$-Y^1-Q^1$	X	-R <sup>9</sup>
664	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> OCO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OMe		OMe NMe <sub>2</sub>
665	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OCOBn	_	Me
666		_	Me
667	-CH <sub>2</sub> CONH (CH <sub>2</sub> ) NMe <sub>2</sub>	_	OMe
668		_	OMe N
669	-CH <sub>2</sub> OCONMe <sub>2</sub>	_	N Me
670			O_Me
671	-CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CF <sub>3</sub>	NMe	OMe
672	$-\mathrm{CH_2CO_2}\left(\mathrm{CH_2}\right)_4\mathrm{OH}$	NH	NMe <sub>2</sub>
673	°CF3	NEt	Me F
674	$-\left(\mathrm{CH_{2}}\right)_{2}\mathrm{CO_{2}Bn}$	NMe	F
675	$-(CH_2)_4CO_2(CH_2)_3OEt$	NH	OMe N

No.	$-Y^1-Q^1$	X	-R <sup>9</sup>
676		NEt	N Me
677		NMe	ОН
678	-СН <sub>2</sub> COS (СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ОН	NH	OMe
679	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> COS(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> NMeEt	NEt	OMe
680	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> OCO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OMe	NMe	Et
681	$-(\mathrm{CH_2})_2\mathrm{OCOBn}$	NH	F
682	$-\mathrm{CH_2CONMe}_2$	NEt	NMe(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH
683		NMe	N Me
684	$-\mathrm{CH_2OCONMe_2}$	NH	F
685		NEt	OMe N
686	i	S	F OMe

No.	$-\gamma^1$ – $Q^1$	Х	-R <sup>9</sup>
687	−CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me	S	OMe
688		S	F
689	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_4\mathrm{CO_2}\left(\mathrm{CH_2}\right)_3\mathrm{OEt}$	S	OMe N
690		S	N Me
691	$-\mathrm{CH_2COS}\left(\mathrm{CH_2}\right)_2$ ОМе	S	ОН
692	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_3\mathrm{OCO_2}\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{OMe}$	S	ОМе
693		S	O(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH
694	OEt	S	Me OMe
695		S	F
696	OMe	0	OMe
697	-СН <sub>2</sub> СО <sub>2</sub> (СН <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> ОН	0	OMe Me <sub>2</sub> N

No.	-Y1-Q1	X	-R <sup>9</sup>
698		0	Me Me
699	$-\left(\mathrm{CH_{2}}\right)_{4}\mathrm{CO_{2}Et}$	0	Me
700	OMe	0	
701	−CH₂COS (CH₂) ₂OH	0	NMe <sub>2</sub>
702	$-\mathrm{CH_2OCO_2Et}$	0	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OMe
703	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{OCOMe}$	0	S
704	$-\mathrm{CH_2CONH}\left(\mathrm{CH_2}\right)\mathrm{NMe}_2$	0	Me
705	$-\mathrm{CH_2OCONMe_2}$	0	Me
706	$-\mathrm{CO_2}\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\!\mathrm{OMe}$	_	COOMe
707	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{CO_2Et}$	_	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> F

No.	-Y¹-Q¹	Х	-R <sup>9</sup>
708		-	CO <sub>2</sub> Me
709	-CH <sub>2</sub> COSMe	_	CO <sub>2</sub> Me
710	-CH <sub>2</sub> OAc	_	
711	$-\mathrm{CH_2OCO_2Me}$	_	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Et
712	$-\mathrm{CH_2CO_2Me}$	_	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> )OH
713	$-\mathrm{CH_2CO_2}\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{NMe}_2$	_	CO <sub>2</sub> Me
714	– (СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> СО <sub>2</sub> Вn	_	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
715			CO <sub>2</sub> Bn MeHN
716		_	OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH
717		-	CO <sub>2</sub> Me F

No.	$-Y_1-Q_1$	X	-R <sup>9</sup>
718	-СН <sub>2</sub> СНМеСО <sub>2</sub> Ме		CO <sub>2</sub> Me N Me
719	CO <sub>2</sub> Et	_	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
720		_	OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me NMe <sub>2</sub>
721	-CO <sub>2</sub> (СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ОМе	_	CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH
722	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Et	_	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> F
723		_	N CO <sub>2</sub> Me
724	$-\mathrm{CH_2CONMe}_2$	_	OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
725	-СН <sub>2</sub> ОСО (СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ОН		iPrO <sub>2</sub> C
726	-CH <sub>2</sub> OCONMe <sub>2</sub>	_	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Et
727	– (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Bn	_	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> )OH

No.	$-Y^1$ – $Q^1$	Х	$-R^9$
728			OCF <sub>3</sub>
729		-	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me Me
730	NMe <sub>2</sub>	_	CO <sub>2</sub> Me Me <sub>2</sub> N
731	-СН <sub>2</sub> СНМеСО <sub>2</sub> Ме		F CO₂Me
732	~F	_	CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> NMe <sub>2</sub> F <sub>3</sub> CF <sub>2</sub> C F
733	N		CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me MeO(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>
734	–COS (СН $_2$ ) $_2$ ОМе	_	OCF <sub>3</sub> Me O OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
735	-CO <sub>2</sub> (СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ОН	_	CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH
736	-CHMeCO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CF <sub>3</sub>	_	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> F
737		-	CO <sub>2</sub> Me

No.	$-\Upsilon^1$ - $Q^1$	Х	-R <sup>9</sup>
738	−CH <sub>2</sub> COSMe		N CO <sub>2</sub> Me
739	-CH <sub>2</sub> OAc	I	O N N Me
740	$-\mathrm{CH_2OCO_2Et}$	-	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OMe
741	$-(CH_2)_2CO_2Bn$	_	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> )OH
742		_	OCF <sub>3</sub> CO <sub>2</sub> Me
743		_	Me CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
744	J.J.O.N.	_	NMe <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
745	$-\mathrm{CH_2CHMeCO_2Me}$	_	CF <sub>3</sub> CO <sub>2</sub> Me
746	CO₂Et		MeO(H <sub>2</sub> C) <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> NMe <sub>2</sub>
747	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{OCO_2CH_2CF_3}$	_	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me

No.	$-Y^1-Q^1$	X	-R <sup>9</sup>
748	$-\mathrm{CH_2CONMe}\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{OH}$	-	NMe <sub>2</sub> OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
749	$-\text{CO}_2\left(\text{CH}_2\right)_2\text{OMe}$	Į.	COSMe
750	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{CO}_2\mathrm{Et}$	_	COSEt
751		_	CONMe <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
752	-CH <sub>2</sub> COSMe		OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
753	-СН <sub>2</sub> ОАс	_	O F
754	-СН <sub>2</sub> ОСО <sub>2</sub> Ме		O Me
755		_	Me COS(CH) <sub>2</sub> OH
756		_	CONHMe (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH
757	CH <sub>2</sub> CHMeCO <sub>2</sub> Me	_	

No.	$-Y^1$ $-Q^1$	X	-R <sup>9</sup>
758	CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CF <sub>3</sub>	1	
759	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{OCO_2CH_2CF_3}$		COSCH <sub>2</sub> CF <sub>3</sub> OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH=CH <sub>2</sub>
760	$-\mathrm{CH_2OCO}\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{OMe}$	_	COSPr
761	$-\mathrm{CH_2OCONMe_2}$	_	CONMe(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH
762	– (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Bn	_	Me <sub>2</sub> N N
763		-	
764	$-\mathrm{CH_2CO_2}\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{NMe_2}$		COSMe
765	– (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Bn	_	Me
766		_	Me CH <sub>2</sub> CONMe <sub>2</sub>
767	CH <sub>2</sub> COSMe	_	CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH
768	-CH <sub>2</sub> OCO <sub>2</sub> Et	_	CO <sub>2</sub> Me

No.	$-Y^{1}$ $-Q^{1}$	Х	-K <sub>e</sub>
769	$-$ СН $\mathrm{MeCO_{2}CH_{2}CF_{3}}$	-	
770	$-\mathrm{CO_2}\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{OMe}$	1	CO <sub>2</sub> Me
771	\\docume{\chi_0}	_	CO <sub>2</sub> Me NHMe
772	$-\mathrm{CH_2OAc}$	_	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> F
773			CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OEt
774	$-\mathrm{CH_2CHMeCO_2Me}$	_	CO <sub>2</sub> Me N CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
775	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OCO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CF <sub>3</sub>		CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
776	$-\mathrm{CH_2OCONMe_2}$	_	N CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> F
777		_	CO <sub>2</sub> Me
778	−(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Bn	-	N CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> )OH

No.	$-Y^1-Q^1$	X	-R <sub>9</sub>
779	$-\mathrm{CO_2}\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{OMe}$	_	COSMe
780		-	CH <sub>2</sub> COSMe
781	-CH <sub>2</sub> OCO (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OН	_	CH <sub>2</sub> CONMe <sub>2</sub>
782	$-\mathrm{CO_2}\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{OMe}$	_	
783		_	COSCH <sub>2</sub> CF <sub>3</sub> N H OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH=CH <sub>2</sub>
784	-CH <sub>2</sub> OCO (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OEt	_	
785	– (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Bn	_	NMe <sub>2</sub> CONMe <sub>2</sub>
786	$-\mathrm{CH_2CO_2}\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{OMe}$	NH	CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH
787		NEt	CO <sub>2</sub> Me
788	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OAc	NMe	

No.	$-Y^1$ $-Q^1$	X	$-R_{\theta}$
789	extstyle= extstyle extstyle= ext	NH	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> )OH
790	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{CO_2Bn}$	NEt	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
791		NMe	OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH
792	$-\mathrm{CH_2CHMeCO_2Me}$	NH	MeO(H <sub>2</sub> C) <sub>2</sub> F
793		NEt	OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me NMe <sub>2</sub>
794	$-\mathrm{CH_2CO_2}\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{OMe}$	NH	CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH
795		NEt	N CO <sub>2</sub> Me
796	— (СН <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> ОСО (СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ОН	NMe	CO <sub>2</sub> iPr
797	– (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Bn	NH	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> )OH
798		NEt	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me Me

No.	$-\gamma^1$ – $Q^1$	X	-R <sub>9</sub>
799	$-\mathrm{CH_2CHMeCO_2Me}$	NMe	CF <sub>3</sub> CO <sub>2</sub> Me
800		NMe	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me MeO(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>
801	$-\mathrm{CH_2CO_2}\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{OH}$	NH	CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH
802		NEt	CO <sub>2</sub> Me
803	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{OCOPr}$	NMe	OMe CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
804	– (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Bn	NH	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> )OH
805		NEt	Me CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
806	$-\mathrm{CH_2CHMeCO_2Me}$	NMe	CF <sub>3</sub> CO <sub>2</sub> Me
807	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{OCO}_2\mathrm{CH}_2\mathrm{CF}_3$	NMe	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
808	$-\mathrm{CH_2CO_2Me}$	NH	COSMe

No.	$-Y^1$ $-Q^1$	X	-R <sup>9</sup>
809		NEt	CONMe <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
810	$-\left(\mathrm{CH_{2}}\right)_{4}\mathrm{OAc}$	NMe	F
811		NH	COS(CH) <sub>2</sub> OH
812	−CH <sub>2</sub> CHMeCO <sub>2</sub> Me	NEt	
813	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{OCO_2CH_2CF_3}$	NMe	COSCH <sub>2</sub> CF <sub>3</sub> OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH=CH <sub>2</sub>
814	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_3\mathrm{OCONMe}_2$	NH	CONMe(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH
815		NEt	
816	– (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Bn	NMe	Me
817	−CH <sub>2</sub> COSMe	NH	CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH
818	-CHMeCO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CF <sub>3</sub>	NEt	

No.	$-Y^1-Q^1$	X	-R <sup>9</sup>
819		NMe	CO <sub>2</sub> Me
820		NH	CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OEt
821	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{OCO_2CH_2CF_3}$	NEt	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me N Me
822		NMe	CO <sub>2</sub> Me
823	−CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Bu	NH	COSMe
824	$-\left(\mathrm{CH_{2}}\right)_{2}\mathrm{OCO}\left(\mathrm{CH_{2}}\right)_{2}\mathrm{OH}$	NEt	N CH <sub>2</sub> CONMe(CH <sub>2</sub> )OH
825		NH	COSCH <sub>2</sub> CF <sub>3</sub> N OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH=CH <sub>2</sub>
826	– (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Bn	NEt	NMe <sub>2</sub> CONMe <sub>2</sub>
827	-CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> iPr	S	CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH
828	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Et	S	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> F

No.	$-Y^1-Q^1$	Х	-R <sub>9</sub>
829	-CH <sub>2</sub> COSMe	S	CO <sub>2</sub> Me
830	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{OCOEt}$	S	
831	$-\mathrm{CH_2CO_2Me}$	S	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> )OH
832	$-\mathrm{CH_2CO_2}\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{NMe}_2$	S	CO <sub>2</sub> Me
833		S	CO <sub>2</sub> Bn MeHN
834		S	OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH
835	−CH <sub>2</sub> CHMeCO <sub>2</sub> Me	S	$CO_2(CH_2)_2NMe_2$ $MeO(H_2C)_2$
836	O N Me	S	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
837	$-\mathrm{CH_2CO_2}\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{OMe}$	S	CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH
838	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Et	S	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> F
839	$-\mathrm{CH_2CONMe_2}$	S	OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me

No.	$-Y^1$ $-Q^1$	Х	$-R^9$
840	-CH <sub>2</sub> 0СО (СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ОН	S	PriO <sub>2</sub> C
841	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{CO_2Bn}$	S	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> )OH
842		S	OCF <sub>3</sub>
843	NMe <sub>2</sub>	S	CO <sub>2</sub> Me
844	$-\mathrm{CH_2CHMeCO_2Me}$	S	F CO <sub>2</sub> Me
845		S	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me MeO(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>
846	$-\mathrm{CH_2COS}\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{NMe}_2$	S	OCF <sub>3</sub> Me O OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
847	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_4\mathrm{CO_2Me}$	S	CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH
848	$-CHMeCO_2CH_2CF_3$	S	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> F
849	-CH <sub>2</sub> COSMe	S	N CO <sub>2</sub> Me

No.	$-Y^1$ – $\mathbb{Q}^1$	Х	-R <sub>9</sub>
850	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> OAc	S	CO <sub>2</sub> Me
851	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{CO}_2\mathrm{Bn}$	S	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> )OH
852		S	OCF <sub>3</sub> CO <sub>2</sub> Me
853		S	NMe <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
854	$-\mathrm{CH_2CHMeCO_2Me}$	S	CF <sub>3</sub> CO <sub>2</sub> Me
855	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_4\mathrm{OCO_2CH_2CF_3}$	S	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
856	-CH <sub>2</sub> CONMe (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH	S	NMe <sub>2</sub> OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
857	$-\mathrm{CH_2CO_2}\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{OMe}$	S	COSMe
858	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> CO <sub>2</sub> Et	S	COSEt
859	−CH <sub>2</sub> COSMe	S	OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me

No.	-γ¹-Q¹	Х	-R <sup>9</sup>
860	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OCO(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OMe	S	O F
861		S	COS(CH <sub>2</sub> )OH
862		S	CONHMe (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH
863	OEt	S	
864	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{OCO_2CH_2CF_3}$	S	COSCH <sub>2</sub> CF <sub>3</sub> OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH=CH <sub>2</sub>
865	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\!\mathrm{OCONMe}_2$	S	CONMe(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH
866	– (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Bn	S	$Me_2N$
867	-CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> NMeEt	S	COSMe
868	– (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Bn	S	Me
869	-CH <sub>2</sub> COSMe	S	CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH
870	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_3\mathrm{OCO_2Et}$	S	CO <sub>2</sub> Me

No.	$-Y^1-Q^1$	X	-R <sup>9</sup>
871	–СНМе $\mathrm{CH_2CO_2}\left(\mathrm{CH_2}\right)_2$ ОМе	S	CO <sub>2</sub> Me  NeO <sub>2</sub> C
872		S	CO <sub>2</sub> Me
873		S	CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OEt
874	$-\mathrm{CH_2CHMeCO_2Me}$	S	CO <sub>2</sub> Me CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
875	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{OCONMe}_2$	S	N CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> F
876		S	CO <sub>2</sub> Me
877	$-\mathrm{CH_2CO_2}\left(\mathrm{CH_2}\right)_2$ ОМе	S	COSMe
878		S	CONMe <sub>2</sub> N (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
879	$-\mathrm{CH_2CO_2}\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{NMe_2}$	S	
880		S	COSCH <sub>2</sub> CF <sub>3</sub> N H OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me

No.	$-Y^1$ $-Q^1$	X	-R <sup>9</sup>
881	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{CO}_2\mathrm{Bn}$	S	NMe <sub>2</sub> CONMe <sub>2</sub>
882	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{CO}_2\mathrm{Et}$	0	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> F
883	−CH <sub>2</sub> COSMe	0	CO <sub>2</sub> Me
884	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{OCO_2Me}$	0	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Et
885	$-\mathrm{CH_2CO_2}\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{NMe}_2$	0	CO <sub>2</sub> Me
886		0	CO <sub>2</sub> Bn MeHN
887		0	CO <sub>2</sub> Me F
888	OEt	0	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
889	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{CO}_2\mathrm{Et}$	0	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> F
890	$-\mathrm{CH_2CONMe_2}$	0	OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
891	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{OCONMe}_2$	0	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Et

No.	-Y¹-Q¹	Х	-R <sub>9</sub>
892		0	OCF <sub>3</sub>
893	O O NMe <sub>2</sub>	0	CO <sub>2</sub> Me
894	0 0 F	0	$CO_2(CH_2)_2NMe_2$ $F_3CF_2C$
895	$-\mathrm{CH_2COS}\left(\mathrm{CH_2}\right)_2$ ОМе	. 0	OCF <sub>3</sub> MeO OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
896	-CHMeCO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CF <sub>3</sub>	0	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> F
897	−CH <sub>2</sub> COSMe	0	N CO <sub>2</sub> Me
898	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> OCO <sub>2</sub> Et	0	NMeCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
899		0	OCF <sub>3</sub> CO <sub>2</sub> Me
900		0	NMe <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
901	0 0 F	0	$\begin{array}{c c} & & & \\ \hline & & & \\ \text{MeO(H}_2\text{C})_2 & & & \\ \hline & & & \\ \text{CO}_2(\text{CH}_2)_2\text{NMe}_2 & & \\ \hline \end{array}$
902	$-\mathrm{CH_2CONMe}\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{OH}$	0	NMe <sub>2</sub> Me O OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me

No.	$-Y^1-Q^1$	Х	-R <sup>9</sup>
903	-CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Bu	0	COSMe
904		0	CONMe <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
905	$-\left(\mathrm{CH_{2}}\right)_{3}\mathrm{OAc}$	0	O F
906		0	COS(CH) <sub>2</sub> OH
907	−CH <sub>2</sub> CHMeCO <sub>2</sub> Me	0	
908	- (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OCO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CF <sub>3</sub>	0	COSCH <sub>2</sub> CF <sub>3</sub> OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH=CH <sub>2</sub>
909	$-(\mathrm{CH_2})_2\mathrm{OCONMe}_2$	0	CONMe(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH Me
910		0	
911	– (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Bn	0	Me
912	-CH <sub>2</sub> COSMe	0	CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OH

No.	$-Y^1$ – $Q^1$	Х	-R <sup>9</sup>
913	$-$ СНМ $ m eCO_2$ СН $_2$ С $ m F_3$	0	
914		0	CO <sub>2</sub> Me
915		0	CO <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> OEt
916	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{OCO}_2\mathrm{CH}_2\mathrm{CF}_3$	0	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
917		0	CO <sub>2</sub> Me
918	$-\left(\mathrm{CH_2}\right)_3\mathrm{CO_2}\left(\mathrm{CH_2}\right)_2\mathrm{OMe}$	0	COSMe
919	– (СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ОСО (СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ОН	0	NHMe COS(CH) <sub>2</sub> OH
920		0	COSEt N H CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Me
921	– (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> Bn	0	NMe <sub>2</sub> CONMe <sub>2</sub>

5

# 産業上の利用の可能性

本発明は、投与局所で薬効を示し、かつ全身性の薬理作用を示さないことを特徴とする、局所投与用薬剤として優れたアデニン化合物を提供するものである。 これにより、喘息及びアトピー性皮膚炎等のアレルギー性疾患、ヘルペス等のウイルス性疾患等の治療又は予防が可能になった。

## 請求の範囲

### 1. 一般式(1):

$$Q^{1-Y^{1}}X^{1}$$
  $X^{1}$   $X$ 

5 [式中、

15

環Aは $6\sim10$ 員の単環性もしくは2環性の芳香族炭素環、又は $0\sim2$ 個の窒素原子、0もしくは1個の酸素原子、及び0もしくは1個の硫黄原子から選択される $1\sim3$ 個のヘテロ原子を含む $5\sim10$ 員の単環性もしくは2環性の芳香族複素環を表し、

10 nは0~2の整数を表し、

mは0~2の整数を表し、

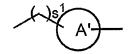
Rは、ハロゲン原子、置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換のシクロアルキル基、置換もしくは無置換のアルコキシ基、又は置換もしくは無置換のアミノ基を表し、nが 2を表す場合Rは同一もしくは異なっていてもよく、 $X^1$ は酸素原子、硫黄原子、 $NR^1$ ( $R^1$ は水素原子又はアルキル基を表す。)又は単結合を表し、

Y1は、単結合、オキソ基で置換されていてもよいアルキレン、又は以下の式:

(式中r<sup>1</sup>およびr<sup>2</sup>は独立して、1~3の整数を表す。)

20 で表される2価基を表し、

Y<sup>2</sup>は、単結合、水酸基もしくはオキソ基で置換されていてもよいアルキレン、 オキシアルキレン、シクロアルキレン、オキシシクロアルキレン、置換もしくは 無置換の1~2個の窒素原子、酸素原子、及び硫黄原子(該硫黄原子は1もしく は2個の酸素原子で酸化されていてもよい。)から選択される1~2個のヘテロ原 子を含む単環性の5~7員の飽和含窒素複素環の2価基、又は式:



(式中A'はシクロアルキレンを表し、 $s^1$ は $1\sim3$ の整数を表す。) で表される2価基を表し、

5 Zはアルキレンを表し、

10

15

20

Q<sup>1</sup>は、水素原子、ハロゲン原子、水酸基、アルコキシ基、又は以下の置換基群から選択される任意の置換基を表し、

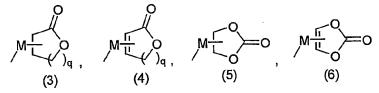
Q<sup>2</sup>は、以下の置換基群から選択される任意の置換基を表し、

 $Q^2$ における $R^{10}$ 又は $R^{11}$ はRと結合して、隣接する環Aと共に2もしくは3環性の $9\sim14$ 員の縮合環を形成していてもよく、

mが 0 を表す場合  $Q^1$  は以下の置換基群から選択される任意の置換基を表し、mが 2 を表す場合  $(Y^2-Q^2)$  は同一もしくは異なっていてもよい。

置換基群: $-COOR^{10}$ ; $-COSR^{10}$ ; $-OCOOR^{10}$ ; $-OCOR^{10}$ ; $-CONR^{11}R^{12}$ ; $-OCONR^{11}R^{12}$ 

[式中、R<sup>10</sup>は、置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換のシクロアルキル基、置換もしくは無置換のアルケニル基、置換もしくは無置換のシクロアルケニル基、又は置換もしくは無置換のアルキニル基を表し、R<sup>11</sup>及びR<sup>12</sup>は独立して、水素原子、置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換のアルケニル基、置換もしくは無置換のシクロアルキル基、置換もしくは無置換のアルケニル基、置換もしくは無置換のアルキニル基を表すか、あるいはR<sup>11</sup>及びR<sup>12</sup>が結合して、隣接する窒素原子と共に5~7員の含窒素複素環を形成していてもよい。〕;及び、以下の式(3)~(6):



(式中、Mは単結合、酸素原子又は硫黄原子を表し、qは1~3の整数を表 す。) から選択されるいずれかの基。]

で表されるアデニン化合物、またはそれらの薬学上許容される塩を有効成分とし

て含有する局所投与用薬剤。

15

- 2. 一般式 (1) において、 $Q^1$ 及び $Q^2$ の少なくとも一方が、 $-COOR^{10}$ 、 $-COSR^{10}$ 、 $-OCOR^{10}$ 、 $-OCOOR^{10}$ 又は $-CONR^{11}R^{12}$ を表す、請求項1に記載の局所投与用薬剤。
- 5 3. 一般式(1)において、R<sup>10</sup>、R<sup>11</sup>及びR<sup>12</sup>中のアルキル基、アルケニル基、又はアルキニル基が置換されている場合の置換基が、ハロゲン原子、水酸基、置換もしくは無置換のアルコキシ基、置換もしくは無置換のアミノ基、置換もしくは無置換のアリール基、及び置換もしくは無置換の複素環基からなる群より選択される、同一もしくは異なる1又は複数の置換基を表す、請求項1又は2に記載の局所投与用薬剤。
  - 4. 一般式 (1) において、Zがメチレンを表し、環Aがベンゼン環を表す、 請求項 $1 \sim 3$  のいずれかに記載の局所投与用薬剤。
  - 5. 一般式 (1) において、 $Y^1$ が炭素数  $1\sim 5$  のアルキレンを表し、 $Q^1$ が 水素原子、水酸基又はアルコキシ基を表し、 $Y^2$ が単結合を表し、 $Q^2$ が一CO OR  $^{10}$ を表す、請求項 4 に記載の局所投与用薬剤。
  - 6. 一般式(1)において、Zがメチレンを表し、環Aがベンゼン環を表し、 $R^{10}$ が水酸基、アミノ基、アルキルアミノ基、又はジアルキルアミノ基で置換された、アルキル基を表し、mが1を表す、請求項 5 に記載の局所投与用薬剤。
- 7. 一般式 (1) において、 $Y^1$ が炭素数 $1\sim5$ のアルキレンを表し、 $Q^1$ が 水素原子、水酸基、又はアルコキシ基を表し、 $Y^2$ が炭素数 $1\sim3$ のアルキレンを表し、 $Q^2$ が一 $COOR^{10}$ を表し、Mが1を表す、請求項4に記載の局所投与 用薬剤。
  - 8. 一般式 (1) において、mが0を表し、 $Y^1$ が炭素数 $1\sim6$ のオキソ基で置換されていてもよいアルキレンを表し、 $Q^1$ が $-COOR^{10}$ 、 $-COSR^{10}$ 、 $-COSR^{10}$ 、 $-CONR^{11}R^{12}$ 又は $-OCONR^{11}R^{12}$ を表す、請求項4に記載の局所投与用薬剤。
  - 9. 一般式 (1) において、 $X^1$ が酸素原子、硫黄原子又は $NR^1$ ( $R^1$ は水素原子又はアルキル基を表す。)を表す、請求項 $1\sim8$ のいずれかに記載の局所投与用薬剤。

- 10. 一般式 (1) において、mが0を表し、 $X^1$ が単結合を表し、 $Y^1$ がオキソ基で置換されていてもよい炭素数 $1\sim 4$ のアルキレンを表し、 $Q^1$ が-COOR $^{10}$ を表す請求項 $1\sim 4$ のいずれかに記載の局所投与用薬剤。
- 11. 一般式(1)において、以下の1)又は2):
- 5 1) nが0を表す;
  - 2) nが1もしくは2を表し、Rがアルキル基、アルコキシ基、又はハロゲン原子を表す:

である請求項1~10のいずれかに記載の局所投与用薬剤。

12. 請求項1の一般式(1)において、 $Q^1$ 及び $Q^2$ の少なくとも一方が、

10 以下の式(3)~(6):

15

(式中、Mは単結合、酸素原子又は硫黄原子を表し、qは1~3の整数を表す。)

から選択される任意の置換基を表す、アデニン化合物、又はその薬学上許容され る塩。

- 13. 請求項1の一般式(1)において、 $Q^1$ 及び $Q^2$ の少なくとも一方が、 $-COSR^{10}$ 、 $-OCOOR^{10}$ 、 $-OCOR^{10}$ 、 $\nabla$ は $+OCONR^{11}R^{12}$ ( $R^{10}$ 、 $R^{11}$ 及び $R^{12}$ は請求項1と同義である。)を表す、アデニン化合物、又はその薬学上許容される塩。
- 20 14. 請求項1の一般式(1)において、Q<sup>1</sup>が、-COOR<sup>20</sup>(R<sup>20</sup>は置換 もしくは無置換のアルケニル基又は置換もしくは無置換のアルキニル基を表 す。)を表す、アデニン化合物、又はその薬学上許容される塩。
  - 15. 請求項1の一般式(1)において、 $Q^1$ が、 $-CONR^{21}R^{22}(R^{21}$ および $R^{22}$ は、独立して、置換もしくは無置換のアルケニル基又は置換もしく
- 25 は無置換のアルキニル基を表すか、又はR<sup>21</sup>及びR<sup>22</sup>が結合して、隣接する室 素原子とともに式(2):

5

10

15

$$-\sqrt{\frac{(R^{13})q^1}{Y^3}}$$

[式中、 $Y^3$ は、単結合、メチレン、酸素原子、硫黄原子、SO、 $SO_2$ 、 $NR^1$   $^4$  ( $R^{14}$ は、水素原子、炭素数 $1\sim4$ のアルキル基、炭素数 $2\sim4$ のアルキルカルボニル基、炭素数 $2\sim4$ のアルコキシカルボニル基、又は炭素数 $1\sim4$ のアルキルスルホニル基を表す。)を表し、

q 1は0~4の整数を表し、

R<sup>13</sup>は、水酸基、カルボキシ基、炭素数1~4のアルキル基、炭素数1~4のアルコキシ基、又は炭素数2~4のアルコキシカルボニル基を表す。] で表される5~7員の含窒素複素環を形成している。)を表す、アデニン化合物、又はその薬学上許容される塩。

- 16. 請求項1の一般式(1)において、Zがメチレンを表し、環Aがナフタレン環を表す、アデニン化合物、又はその薬学上許容される塩。
- 17. 請求項1の一般式 (1) において、Zがメチレンを表し、環Aが0~2 個の窒素原子、0もしくは1個の酸素原子、及び0もしくは1個の硫黄原子から選択される1~3個のヘテロ原子を含む5~10員の単環性もしくは2環性の芳香族複素環を表す、アデニン化合物、又はその薬学上許容される塩。
  - 18. 請求項1の一般式(1)において、環Aにおける芳香族複素環がフラン環、チオフェン環、又はピリジン環である、請求項17に記載のアデニン化合物、又はその薬学上許容される塩。
- 20 19. 請求項1の一般式(1)において、 $Q^1$ が水素原子、水酸基又はアルコキシ基を表し、 $Y^1$ が炭素数 $1\sim5$ のアルキレンを表し、 $Q^2$ が $-COOR^{10}$  ( $R^{10}$ は請求項1と同義である。)を表し、mが1を表す、請求項16 $\sim$ 18のいずれかに記載のアデニン化合物、又はその薬学上許容される塩。
- 20. 請求項1の一般式(1)において、Y<sup>2</sup>が単結合を表す、請求項19記 載のアデニン化合物、又はその薬学上許容される塩。
  - 21. 請求項1の一般式(1)において、mが0を表し、Y<sup>1</sup>がオキソ基で置換されていてもよい炭素数1~6のアルキレンを表し、<math>Q<sup>1</sup>が-COOR<sup>10</sup>、

 $COSR^{10}$ 、 $-OCOR^{10}$ 、 $-OCOOR^{10}$ 、 $-CONR^{11}R^{12}$ 又は $-OCONR^{11}R^{12}$  ( $R^{10}$ 、 $R^{11}$ 及び $R^{12}$ は請求項1と同義である。)を表す、請求項  $16\sim18$ のいずれかに記載のアデニン化合物、それらの互変異性体、又はその 薬学上許容される塩。

196

- 5 22. 請求項1の一般式(1)において、Y<sup>2</sup>がアルキレン又はオキシアルキレンを表し、
  - $Q^2$ が $-COSR^{10}$ 又は $-CONR^{11}R^{12}$ ( $R^{10}$ 、 $R^{11}$ 、及び $R^{12}$ は請求項1と同義である。)を表す、アデニン化合物、又はその薬学上許容される塩。
- 23. 請求項1の一般式(1)において、Y<sup>2</sup>が置換もしくは無置換の1~2 個の窒素原子、酸素原子、及び硫黄原子(該硫黄原子は1もしくは2個の酸素原子で酸化されていてもよい。)から選択される1~2個のヘテロ原子を含む単環性の飽和含窒素複素環の2価基を表す、アデニン化合物、又はその薬学上許容される塩。

- 24. 飽和含窒素複素環の2価基が、ピペラジン-1, 4-ジイルである、請求項23に記載の、アデニン化合物、又はその薬学上許容される塩。
  - 25. 請求項1の一般式(1)において、 $Q^2$ が $-COOR^{10}$ ( $R^{10}$ は請求項1と同義である。)を表す、請求項23又は24に記載の、アデニン化合物、又はその薬学上許容される塩。
- 26. R<sup>10</sup>、R<sup>11</sup>、R<sup>12</sup>、R<sup>20</sup>、R<sup>21</sup>及びR<sup>22</sup>中のアルキル基、アルケニル 基、又はアルキニル基が置換されている場合の置換基が、ハロゲン原子、水酸基、 置換もしくは無置換のアルコキシ基、置換もしくは無置換のアミノ基、置換もしくは無置換のアリール基、及び置換もしくは無置換の複素環基からなる群より選択される、1又は複数の置換基である、請求項12~25のいずれかに記載のア デニン化合物、又はその薬学上許容される塩。
- 27. Rが水素原子、アルキル基、アルコキシ基、又はハロゲン原子を表す、 請求項12~26のいずれかに記載のアデニン化合物、又はその薬学上許容され る塩。
  - 28. 請求項1の一般式(1)において、Zがメチレンを表し、環Aがベンゼン環を表し、 $Q^1$ が水素原子、水酸基又はアルコキシ基を表し、 $Y^1$ が炭素数1

- ~5のアルキレンを表し、 $Y^2$ が単結合を表し、 $Q^2$ が $-COOR^{23}$ ( $R^{23}$ はアミノ基、アルキルアミノ基、又はジアルキルアミノ基で置換された、アルキル基を表す。)を表し、mが1を表す、アデニン化合物、又はその薬学上許容される塩。
- 5 29. 請求項1の一般式(1)において、Zがメチレンを表し、環Aがベンゼン環を表し、Q<sup>1</sup>が水素原子、水酸基又はアルコキシ基を表し、Y<sup>1</sup>が炭素数1~5のアルキレンを表し、Y<sup>2</sup>が単結合を表し、Q<sup>2</sup>が一COSR<sup>24</sup>(R<sup>24</sup>は、水酸基又は置換もしくは無置換のアミノ基で置換された、アルキル基を表す。)を表す、アデニン化合物、又はその薬学上許容される塩。
- 30. 請求項1の一般式(1)において、Zがメチレンを表し、環Aがベンゼン環を表し、Q<sup>1</sup>が水素原子、水酸基又はアルコキシ基を表し、Y<sup>1</sup>が炭素数1~5のアルキレンを表し、Y<sup>2</sup>が単結合を表し、Q<sup>2</sup>が一CONR<sup>25</sup>R<sup>26</sup>(R<sup>25</sup>が水素原子、アルキル基、アルケニル基、又はアルキニル基を表し、R<sup>26</sup>が、水酸基又は置換もしくは無置換のアミノ基で置換された、アルキル基を表す。)
   たます、アデーン化合物、又はその事学と許容される複
- 15 を表す、アデニン化合物、又はその薬学上許容される塩。
  - 31. 請求項1の一般式(1)において、 $X^1$ が酸素原子、硫黄原子又は $NR^1$ ( $R^1$ は水素原子又はTルキル基を表す。)を表す、請求項 $12\sim30$ のいずれかに記載のTデニン化合物、又はその薬学上許容される塩。
  - 32. 請求項12~31のいずれかに記載のアデニン化合物、又はその薬学上 許容される塩を有効成分として含有する医薬。
    - 33. 請求項12~31のいずれかに記載のアデニン化合物、又はその薬学上 許容される塩を有効成分として含有する医薬組成物。
    - 34. 請求項12~31のいずれかに記載のアデニン化合物、又はその薬学上 許容される塩を有効成分として含有する免疫調節剤。
- 25 35. 請求項12~31のいずれかに記載のアデニン化合物、又はその薬学上 許容される塩を有効成分として含有するウイルス性疾患治療剤又は予防剤。
  - 36. 請求項12~31のいずれかに記載のアデニン化合物、又はその薬学上 許容される塩を有効成分として含有するアレルギー性疾患治療剤又は予防剤。
  - 37. アレルギー性疾患が喘息又はアトピー性皮膚炎である、請求項36に記

載の治療剤又は予防剤。

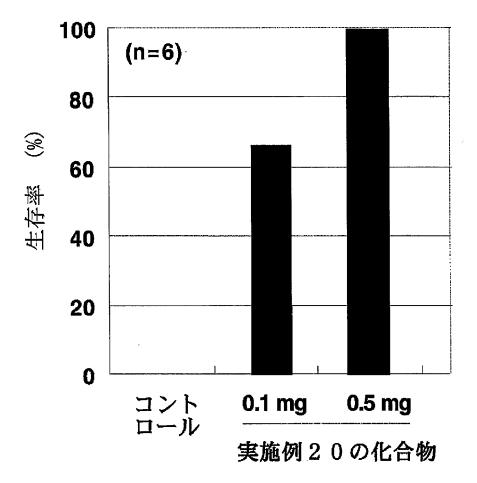
5

38. 請求項12~31のいずれかに記載のアデニン化合物、又はその薬学上 許容される塩を有効成分として含有する癌疾患治療剤又は予防剤。

- 39. 請求項12~31のいずれかに記載のアデニン化合物、又はその薬学上 許容される塩を有効成分として含有する局所投与用薬剤。
  - 40. ウイルス性疾患、皮膚疾患、又はアレルギー性疾患の治療剤もしくは予防剤であることを特徴とする請求項1~11のいずれかに記載の局所投与用薬剤。
  - 41. アレルギー性疾患が喘息である、請求項40に記載の局所投与用薬剤。
- 42. アレルギー性疾患がアトピー性皮膚炎である、請求項40に記載の局所 投与用薬剤。
  - 43. 一般式 (1) の化合物が、血清中半減期が1時間以下であることを特徴とする化合物である、請求項 $1\sim11$ 、又は $39\sim42$ のいずれかに記載の局所投与用薬剤。
- 44. 一般式(1)の化合物が、肝臓S9中半減期が1時間以下であることを特 15 徴とする化合物である、請求項1~11、又は39~42のいずれかに記載の局 所投与用薬剤。
  - 45. 一般式(1)の化合物が、該化合物を局所投与された後の、血中インターフェロン濃度が、10 IU/m I以下であることを特徴とする化合物である、請求項 $1\sim11$ 、又は $39\sim42$ のいずれかに記載の局所投与用薬剤。
- 20 4 6. 吸入用薬剤であることを特徴とする、請求項1~1 1、又は3 9~4 2 のいずれかに記載の局所投与用薬剤。

1/1

第1図



## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No. PCT/JP03/12320

#### A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER Int.Cl<sup>7</sup> C07D473/18, 473/16, 473/24, 473/34, 473/40, A61K31/522, 31/5377, 31/55, A61P11/06, 17/00, 31/12, 35/00, 37/02, 37/08, 43/00 According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC B. FIELDS SEARCHED Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) CO7D473/18, 473/16, 473/24, 473/34, 473/40, A61K31/522, Int.Cl' 31/5377, 31/55, A61P11/06, 17/00, 31/12, 35/00, 37/02, 37/08, 43/00 Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used) REGISTRY (STN), CAPLUS (STN), CAOLD (STN) C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT Relevant to claim No. Category\* Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages 1-4,8,9,11, Χ EP 1035123 A1 (SUMITOMO PHARMACEUTICALS CO., 14,15,26,27, LTD.), 13 September, 2000 (13.09.00), 31 - 465-7,10,12, Claims; Par. Nos. [0181] to [0189]; examples 39, Α 13,16-25, 40, 45, 62 28 - 30& WO 99/28321 A1 & CA 2311742 A & NZ 504800 A & AU 9912602 A1 & US 6329381 B1 JP 11-193282 A (SUMITOMO PHARMACEUTICALS CO., 14, 15, 26-28, Х 30,31 LTD.), 21 July, 1999 (21.07.99), Tables 1, 4; production methods 6, 7 (Family: none) | Further documents are listed in the continuation of Box C. See patent family annex. later document published after the international filing date or Special categories of cited documents: priority date and not in conflict with the application but cited to "A" document defining the general state of the art which is not understand the principle or theory underlying the invention considered to be of particular relevance "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be earlier document but published on or after the international filing considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone document which may throw doubts on priority claim(s) or which is document of particular relevance; the claimed invention cannot be cited to establish the publication date of another citation or other considered to involve an inventive step when the document is special reason (as specified) combined with one or more other such documents, such document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other combination being obvious to a person skilled in the art document published prior to the international filing date but later document member of the same patent family than the priority date claimed Date of mailing of the international search report Date of the actual completion of the international search 26 November, 2003 (26.11.03) 09 December, 2003 (09.12.03) Name and mailing address of the ISA/ Authorized officer Japanese Patent Office Telephone No. Facsimile No.

Form PCT/ISA/210 (second sheet) (July 1998)

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.
PCT/JP03/12320

ategory*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	EP 1043021 A1 (JAPAN ENERGY CORP.), 11 October, 2000 (11.10.00), & WO 99/32122 A1 & CA 2315733 A & AU 9916846 A1 & NZ 505297 A & ZA 9811778 A & US 6376501 B1	1-46
A .	EP 882727 A1 (JAPAN ENERGY CORP.), 09 December, 1998 (09.12.98), & WO 98/01448 A1 & CA 2230808 A & AU 9733584 A1 & ZA 9705946 A & NO 9800908 A & US 6028076 A	1-46
		·
	·	
•		

Form PCT/ISA/210 (continuation of second sheet) (July 1998)

#### 国際調查報告

発明の属する分野の分類(国際特許分類(IPC))

Int.  $C1^{\tau}$  C07D473/18, 473/16, 473/24, 473/34, 473/40, A61K31/522, 31/5377, 31/55, A61P11/06, 17/00, 31/12, 35/00, 37/02, 37/08, 43/00

調査を行った分野

調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC))

Int.  $C1^7$  C07D473/18, 473/16, 473/24, 473/34, 473/40, A61K31/522, 31/5377, 31/55, A61P11/06, 17/00, 31/12, 35/00, 37/02, 37/08, 43/00

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

国際調査で使用した電子データベース(データベースの名称、調査に使用した用語)

REGISTRY (STN), CAPLUS (STN), CAOLD (STN)

C. 関連すると認められる文献					
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号			
X	EP 1035123 A1 (SUMITOMO PHARMACEUTICALS COMPANY, LIMITED) 2000.09.13	1-4, 8, 9, 11, 14, 15, 26, 27,			
A	Claims, [0181]-[0189], Example39,40,45 and 62 & WO 99/28321 A1 & CA 2311742 A & AU 9912602 A1 & NZ 504800 A & US 6329381 B1	31–46 5–7, 10, 12, 13, 16–25, 28– 30			
X	JP 11-193282 A (住友製薬株式会社) 1999.07.21 表1,表4,製造法6及び製造法7 (ファミリーなし)	14, 15, 26–28, 30, 31			

## |X| C欄の続きにも文献が列挙されている。

| | パテントファミリーに関する別紙を参照。

- \* 引用文献のカテゴリー
- 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す もの
- 「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日 以後に公表されたもの
- 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する 文献 (理由を付す)
- 「O」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献
- 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

の日の後に公表された文献

- 「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって 出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論 の理解のために引用するもの
- 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明 の新規性又は進歩性がないと考えられるもの
- 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以 上の文献との、当業者にとって自明である組合せに よって進歩性がないと考えられるもの
- 「&」同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日 国際調査報告の発送日 09.12.03 26.11.03 4 P 9 2 8 2 特許庁審査官(権限のある職員) 国際調査機関の名称及びあて先 日本国特許庁(ISA/JP) 即. 中木 亜希 郵便番号100-8915 電話番号 03-3581-1101 内線 3492 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

様式PCT/ISA/210 (第2ページ) (1998年7月)

	1757		杏絮	-
1-1-1	1000	프더	/	

C (続き).	関連すると認められる文献		I mix i .
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときに	は、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
A	EP 1043021 A1 (JAPAN ENERGY CORPORATIO & WO 99/32122 A1 & CA 2315733 A & AU 9 & NZ 505297 A & ZA 9811778 A & US 6376	1-46	
A	EP 882727 A1 (JAPAN ENERGY CORPORATION & WO 98/01448 A1 & CA 2230808 A & AU 9 & ZA 9705946 A & NO 9800908 A & US 602	1-46	
		·	
		•	

様式PCT/ISA/210 (第2ページの続き) (1998年7月)